This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

+ *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.

+ *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.

+ *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.

+ *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at `http://books.google.com/`

Über dieses Buch

Dies ist ein digitales Exemplar eines Buches, das seit Generationen in den Regalen der Bibliotheken aufbewahrt wurde, bevor es von Google im Rahmen eines Projekts, mit dem die Bücher dieser Welt online verfügbar gemacht werden sollen, sorgfältig gescannt wurde.

Das Buch hat das Urheberrecht überdauert und kann nun öffentlich zugänglich gemacht werden. Ein öffentlich zugängliches Buch ist ein Buch, das niemals Urheberrechten unterlag oder bei dem die Schutzfrist des Urheberrechts abgelaufen ist. Ob ein Buch öffentlich zugänglich ist, kann von Land zu Land unterschiedlich sein. Öffentlich zugängliche Bücher sind unser Tor zur Vergangenheit und stellen ein geschichtliches, kulturelles und wissenschaftliches Vermögen dar, das häufig nur schwierig zu entdecken ist.

Gebrauchsspuren, Anmerkungen und andere Randbemerkungen, die im Originalband enthalten sind, finden sich auch in dieser Datei – eine Erinnerung an die lange Reise, die das Buch vom Verleger zu einer Bibliothek und weiter zu Ihnen hinter sich gebracht hat.

Nutzungsrichtlinien

Google ist stolz, mit Bibliotheken in partnerschaftlicher Zusammenarbeit öffentlich zugängliches Material zu digitalisieren und einer breiten Masse zugänglich zu machen. Öffentlich zugängliche Bücher gehören der Öffentlichkeit, und wir sind nur ihre Hüter. Nichtsdestotrotz ist diese Arbeit kostspielig. Um diese Ressource weiterhin zur Verfügung stellen zu können, haben wir Schritte unternommen, um den Missbrauch durch kommerzielle Parteien zu verhindern. Dazu gehören technische Einschränkungen für automatisierte Abfragen.

Wir bitten Sie um Einhaltung folgender Richtlinien:

+ *Nutzung der Dateien zu nichtkommerziellen Zwecken* Wir haben Google Buchsuche für Endanwender konzipiert und möchten, dass Sie diese Dateien nur für persönliche, nichtkommerzielle Zwecke verwenden.

+ *Keine automatisierten Abfragen* Senden Sie keine automatisierten Abfragen irgendwelcher Art an das Google-System. Wenn Sie Recherchen über maschinelle Übersetzung, optische Zeichenerkennung oder andere Bereiche durchführen, in denen der Zugang zu Text in großen Mengen nützlich ist, wenden Sie sich bitte an uns. Wir fördern die Nutzung des öffentlich zugänglichen Materials für diese Zwecke und können Ihnen unter Umständen helfen.

+ *Beibehaltung von Google-Markenelementen* Das "Wasserzeichen" von Google, das Sie in jeder Datei finden, ist wichtig zur Information über dieses Projekt und hilft den Anwendern weiteres Material über Google Buchsuche zu finden. Bitte entfernen Sie das Wasserzeichen nicht.

+ *Bewegen Sie sich innerhalb der Legalität* Unabhängig von Ihrem Verwendungszweck müssen Sie sich Ihrer Verantwortung bewusst sein, sicherzustellen, dass Ihre Nutzung legal ist. Gehen Sie nicht davon aus, dass ein Buch, das nach unserem Dafürhalten für Nutzer in den USA öffentlich zugänglich ist, auch für Nutzer in anderen Ländern öffentlich zugänglich ist. Ob ein Buch noch dem Urheberrecht unterliegt, ist von Land zu Land verschieden. Wir können keine Beratung leisten, ob eine bestimmte Nutzung eines bestimmten Buches gesetzlich zulässig ist. Gehen Sie nicht davon aus, dass das Erscheinen eines Buchs in Google Buchsuche bedeutet, dass es in jeder Form und überall auf der Welt verwendet werden kann. Eine Urheberrechtsverletzung kann schwerwiegende Folgen haben.

Über Google Buchsuche

Das Ziel von Google besteht darin, die weltweiten Informationen zu organisieren und allgemein nutzbar und zugänglich zu machen. Google Buchsuche hilft Lesern dabei, die Bücher dieser Welt zu entdecken, und unterstützt Autoren und Verleger dabei, neue Zielgruppen zu erreichen. Den gesamten Buchtext können Sie im Internet unter `http://books.google.com` durchsuchen.

EIN

NATÜRLICHES SYSTEM

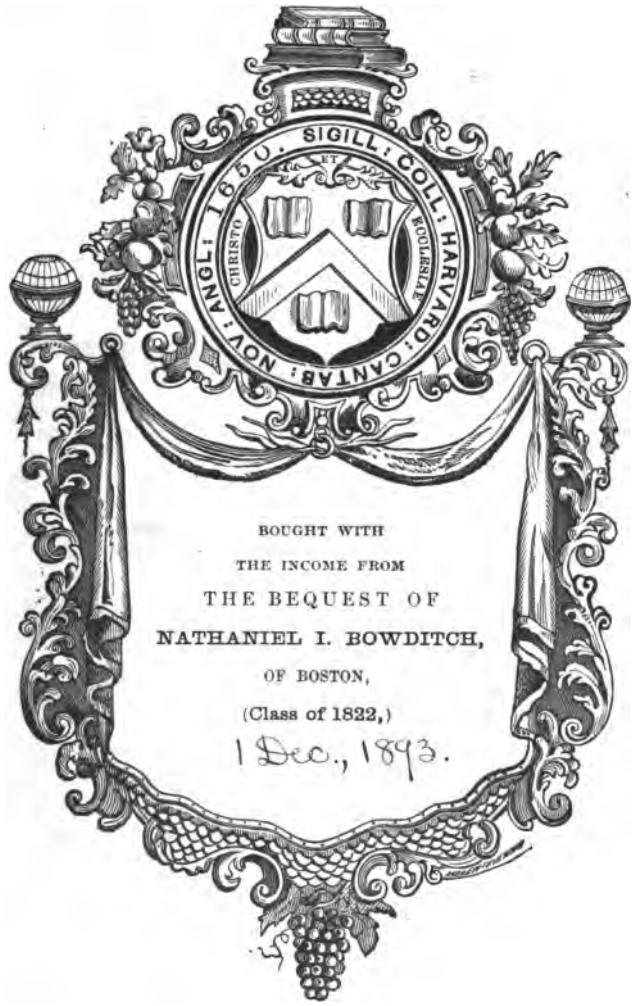
DER

GIFT-WIRKUNGEN

VON

Dr. O. LOEW.

Chem 1168.93



SCIENCE CENTER LIBRARY

EIN

NATÜRLICHES SYSTEM

DER

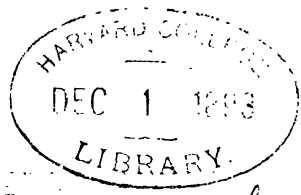
GIFT-WIRKUNGEN

VON

DR. OSCAR LOEW
PRIVATDOCENT AN DER KGL. BAYER. UNIVERSITÄT MÜNCHEN.

MÜNCHEN 1893.
DR. E. WOLFF UND DR. H. LÜNEBURG
WISSENSCHAFTLICHER VERLAG.

~~V. 4725~~
Chem 1168.93



Bowditch fund.

DEM BEGRÜNDER

DER

EXPERIMENTELLEN HYGIENE

HERRN

GEH. RAT, PROF. DR. MAX VON PETTENKOFER,

PRÄSIDENTEN DER KGL. BAYR. AKADEMIE DER WISSENSCHAFTEN,
KOMTUR DES VERDIENSTORDENS DER BAYR. KRONE,
VORSTAND DES KAPITELS DES MAXIMILIANS-ORDENS FÜR WISSENSCHAFT
UND KUNST ETC. ETC.

ZU SEINEM

FÜNFZIGJÄHRIGEN DOCTORJUBILÄUM

GEWIDMET

VOM

VERFASSER.

MÜNCHEN, AM 1. JUNI 1893.

Vorwort.

DIE Toxicologie ist bis heute vorwiegend eine Toxicologie der Säugethiere und eine specifisch medicinische Doctrin. Diese Wissenschaft ist aber auch in anderer Hinsicht von grosser Bedeutung: sie ist geeignet, Aufschlüsse über das Wesen des lebenden Protoplasmas im Allgemeinen sowohl, als auch über Unterschiede der zahlreichen Varietäten desselben zu geben. Es schien mir desshalb von Nutzen, vom physiologischen Standpunkt aus die toxischen Erscheinungen an Thieren und Pflanzen vergleichend zu behandeln. Nur der Vergleich der Giftwirkungen bei den verschiedenartigen Klassen von Organismen kann ferner zu einem natürlichen System der Gifte führen, einem System, welches den chemischen Charakter des Giftes zur toxischen Action und zur Natur und den Functionen der lebenden Zellen in innigste Beziehung bringt.

Vollkommenes kann bei der jetzigen Sachlage, bei der Fülle von Fragen, welche besonders bei den organischen Basen sich ergeben und der Erledigung harren, noch nicht erwartet werden; die bei einiger chemischer Vorbildung leicht verständliche Schrift erfüllt ihren Zweck, wenn sie demjenigen einen systematischen Ueberblick gewährt, der sich auf den heutigen Standpunkt der

Wissenschaft stellt; sie soll nur eine chemisch-toxicologische Characteristik des Protoplasmas geben, und ist nicht etwa ein Hülfsmittel für die Praxis bei Vergiftungsfällen. Möge sie eine freundliche Aufnahme bei allen denen finden, welche sich für physiologische Fragen interessiren!

München, im Mai 1893.

Der Verfasser.

Abkürzungen.

Von den gebrauchten Abkürzungen bei den Citaten bedeuten:

J. Th. = Jahresbericht für Thierchemie, W. = Wissenschaft, Wch. = Wochenschrift, B. = Berichte, G. = Gesellschaft, C. = Centralblatt, Ak. = Akademie, Z. = Zeitschrift, C. r. = Comptes rendus.

Inhaltsverzeichniss.

Seite

Einleitung 1
Physiologisches System der Giftwirkungen 12

Abtheilung A.

Cap. I. Oxydationsgifte 13
Ozon, Wasserstoffsuperoxyd 15
Chromsaure, übermangansaure Salze, die Halogene 16
Chlorsaures Kali 17
Phosphor 18
Arsenige und Arsensäure 19

Cap. II. Katalytische Gifte 23
Einfluss verschiedener Alkyle in bestimmten Complexen . . . 24—26
Alkohole . . . . . 26—27
Veränderung der Wirkung bei Eintritt von Halogenen . . . 24 u. 31
„ „ „ „ „ „ Hydroxylgruppen . . . 27
„ „ „ „ „ der Carboxylgruppe . . . 27
„ „ „ „ „ „ Sulfogruppe . . . 25 u. 31
„ „ „ „ „ von Alkylen 28
Stärkere katalytische Gifte (Aether etc.) 29

Cap. III. Durch Salzbildung wirkende Gifte 31
Säuren 32
Lösliche Mineralbasen 33
Salze der Schwermetalle 34

Cap. IV. Substituirende Gifte 38
Hydroxylamin, Diamid, Phenylhydrazin . . . . . 40—42
Veränderung der Giftwirkung durch Bildung von Imidogruppen aus tertiär gebundenem Stickstoff 44
Veränderung der Giftwirkung durch Aenderung der Labilität von Amido- und Imidogruppen 45
Giftwirkung der Phenole 48
Einfluss der Vermehrung der Phenolhydroxyle 49
„ „ Sulfogruppe 49
„ „ Carboxylgruppe 51

Seite

Giftwirkung der Blausäure und anderer Cyanverbindungen . . . 53
„ des Schwefelwasserstoffs 56
„ des Schwefeldioxyds 57
„ der Aldehyde 58
„ der salpetrigen Säure 61
Anhang: Giftwirkung des Fluornatriums 63

Abtheilung B.

Cap. V. Die toxischen Proteïnstoffe 67
Toxalbumine aus Bacterien 70
Das Wesen der Immunität 71
Giftige Proteïnstoffe aus Phanerogamen 75
„ „ „ Thieren 77
Anpassung an die Giftwirkung von Toxalbuminen und Enzymen . . 80
Rolle der Leukocyten bei der Eiweissbildung 82
Labile Amidogruppen in Enzymen 84
Cap. VI. Giftwirkung der organischen Basen 85
Unterschiede in der Wirkung verschiedener Alkaloide 87
„ „ „ „ derselben Alkaloide auf verschiedene Organismen 89
Beziehungen zwischen chemischer Constitution und Alkaloidwirkung . . 91
Einfluss der doppelten Bindung 95
„ „ Wasserabspaltung 95
„ „ Substituirung des Hydroxylwasserstoffs 97
„ „ Einführung der Methoxylgruppe 98
Wirkung der Ammoniaksalze 99
„ „ Harnstoffe und Thioharnstoffe 101
Cap. VII. Die indirect wirkenden Gifte 103
Giftwirkung des Kohlenoxyds 103
„ der Kohlensäure 104
„ „ Sulfite und Thiosulfate 105
„ „ Jodide 107
„ „ Nitrite 108
„ „ Nitroverbindungen 110
„ des Azoimids 112
„ der Salze der Alkalien 113
„ „ Baryumsalze 117
„ „ Magnesiumsalze 118
„ „ oxalsauren Salze 119
Anhang: Giftwirkungen, für die eine zuverlässige Erklärung noch nicht möglich ist 125
Giftwirkung der Säuren des Phosphors 125
„ „ Salze der Fettsäuren 126
„ „ stickstofffreien organischen Gifte 126
Allgemeinere toxicologisch-chemische Folgerungen 129

Einleitung.

Frühere Eintheilung der Gifte. — Protoplasma und Giftwirkung. — Unterschiede in der Resistenz der Organismen gegen verschiedene Einflüsse. — Physiologisches System der toxischen Wirkungen.

Die Art und Weise der Eintheilung der Gifte war seither lediglich empirisch, wenn nicht geradezu willkürlich. So finden wir bei Taylor (1862) eine Eintheilung in mineralische, vegetabilische, neurotische, Spinal- und Cerebrospinalgifte. Es werden die Canthariden zu den vegetabilischen Giften gerechnet, Chloroform mit Morphin, Picrotoxin mit Blausäure zusammen aufgeführt und als neurotische Gifte bezeichnet. Ein solches System konnte nicht nach dem Geschmacke der Forscher sein und wurde von namhaften Toxicologen auch nicht acceptirt. So schreibt L. Hermann in seinem ausgezeichneten Werke »Experimentelle Toxicologie« (1874).

»Eine systematische Eintheilung der Gifte aufzustellen ist vor der Hand fast unmöglich. Gegen jede der in den Lehrbüchern benützten Eintheilungsprincipien lassen sich gegründete Einwände erheben. Die Gifte nach ihrem Ursprung in mineralische, pflanzliche und thierische und in giftige Chemikalien einzutheilen und die Unterabtheilungen nach naturhistorischen resp. chemischen Systemen zu treffen, hat nicht mehr Werth als eine alphabetisch-lexicalische Eintheilung. Verwandtes wird weit auseinander gerissen und Heterogenes steht zusammen. Die Eintheilung nach der Wirkungsart wäre die richtige, wenn sie bei unseren heutigen Kenntnissen möglich wäre. Aber diess ist nicht der Fall. Rubriken wie narkotische, scharfe, zymotische Gifte knüpfen an unverständliche Phrasen an und sind daher verwerflich. Muskelgifte, Nervengifte, Herzgifte, Blutgifte sind, obwohl diese Benennungen schon etwas

klarer lauten, vermuthlich ebenfalls nicht die Titel einer idealen Toxicologie, sondern man wird dereinst die Gifte nach denjenigen elementaren Eigenschaften einzutheilen haben, denen sie ihre Hauptwirkung verdanken.« Seitdem sind die toxicologischen Werke von Lewin, Fröhner, Kobert und die Vorlesungen über Pharmakologie von Binz erschienen, aber weder in diesen, noch in den Handbüchern der Arzneimittellehre von Nothnagel und Rossbach, von Husemann und von Harnack sind weitere Versuche in der von Hermann angedeuteten Richtung zu finden. Kobert theilt die Gifte ein in solche mit groben anatomischen Veränderungen, solche mit geringeren und solche ohne anatomische Alteration im Gefolge; er behält auch in seinem neuesten Werke: »Lehrbuch der Intoxicationen«, im Wesentlichen diese Eintheilung bei. Binz sagt (l. c.): »Ich folge der klinischen Eintheilung, so weit bis heute das schon möglich ist. Sie hat ihre Mängel, wie die übrigen sie haben, aber ihr Vorzug besteht darin, dass sie zur Schaffung eines natürlichen Systems hinführt«.

Die Toxicologie gehört zu den interessantesten Gebieten der Physiologie. Die Giftwirkungen sind physiologische Reactionen gegenüber schädlichen Reagentien, welche in einzelligen Organismen meist zum Tode führen, in hochorganisirten Wesen aber durch eine eingeleitete Gegenströmung oder rasche Eliminirungsvorgänge mit der Wiederherstellung der normalen Beschaffenheit enden können. Eine Schädigung von nicht persistirenden Zellen kann hier wieder überwunden werden, schwerer aber eine Schädigung der persistirenden Ganglienzellen. Während die Symptome bei einzelligen Organismen wenig complicirt erscheinen, sind dieselben bei höheren Thieren oft überaus verwickelt und können sich äussern an Nerven und Muskeln, im Darm und Blut, es können Stoffwechsel und Temperatur beeinflusst werden.

Das Hauptmoment an einer Giftwirkung ist der primäre Charakter der Störung, der Grund der Wirkung und da die Lösung dieser Frage mit dem Wesen des Protoplasmas aufs Innigste zusammenhängt, so bildet eine physiologische Eintheilung der Gifte das allein richtige System. Manche Arten von Giftwirkungen sind geeignet, Einblicke in den chemischen Charakter des Protoplasmas thun zu lassen und wird in Zukunft diese Seite der Toxicologie, welche die Giftwirkung mit der chemischen Constitution

verschiedener organischer Gifte in Beziehung bringt, wohl noch intensiver studirt werden, als es bis jetzt geschah; denn in dem Eiweiss des lebenden Protoplasmas haben wir einen Körper von ganz bestimmter chemischer Constitution, der in bestimmter Weise mit gewissen Atomgruppirungen reagiren muss.

Nencki und Boutmy bemerken sehr richtig: »Pourquoi une combinaison chimique agit-elle sur l'organisme d'une manière parfaitement définie, tandis qu'une autre combinaison très proche de la première par sa composition n'a aucune influence sur ce même organisme? Cela tient d'une part à la structure chimique de l'organisme vivant, e d'autre part à la structure chimique de la combinaison, que nous faison reagir sur cet organisme.« (Arch. des sc. biol. publiées par l'Institut impérial de médecine expérimentale à St. Pétersbourg 1892, p. 61).

Als Hermann 1874 es aussprach, dass wir noch weit davon entfernt seien, ein einigermassen befriedigendes System der Giftwirkung aufzustellen, huldigte man allerdings in vielen Kreisen noch der Unerforschlichkeit des Protoplasmas, welches man oft zudem noch als ein Mixtum compositum auffasste, in welchem die verschiedenartigsten eingebetteten Stoffe mit an der Lebensbewegung sich betheiligen sollten. Freilich war bei dieser Anschauung es völlig räthselhaft, worin dann der Unterschied zwischen lebendem und totem Protoplasma bestehen sollte; denn die Stoffe, »durch deren Zusammenwirken« die Lebensthätigkeit zu Stande kommen sollte, sind ja in der toten Zelle auch noch da. Erst mit der logischen Folgerung Pflügers (1875), dass der Eiweissstoff des Protoplasmas beim Absterben sich verändern müsse, war der erste Anstoss zur Erkenntniss der lebendigen Beschaffenheit gethan.

Fassen wir nun nicht nur das Eiweiss des lebenden Protoplasmas als einen äusserst labilen Stoff auf, der sehr leicht veränderlich ist und dabei in einen stabilen Stoff, in inerte Masse, übergeht, — sondern fassen wir auch den molecularen, oder wenn man will den micellaren, Aufbau des lebenden Protoplasmas als eine labile Structur auf, in welcher die anziehenden und abstossenden Kräfte der activen Eiweissmolecule gerade im Gleichgewicht sind, eine Construction, welche mit Aenderung des chemischen Characters der labilen Eiweissmolecule sofort zusammenfällt, indem die anziehenden Kräfte das Uebergewicht gewinnen, so wird nicht

nur der durch die verschiedenartigsten mechanischen Störungen eingeleitete Absterbeprocess leichter begreiflich, sondern verliert auch das Wesen der Giftwirkung das Mysteriöse, das es besass.

Als einen labilen Bau aus labilem Material müssen wir das lebende Protoplasma betrachten, wenn auch der moleculare Aufbau bei den verschiedenen Eizellen, Drüsenzellen, Muskel- und Nervenzellen bedeutend wechselt, wenn auch das labile Eiweiss verschiedener Organismen nicht immer identisch ist, sondern auch in zahlreichen isomeren (besonders stereoisomeren) Modificationen vorhanden sein kann.[1])

Die Unterschiede im Verhalten verschiedener Organismen gegen das gleiche Gift hängen vorzugsweise mit der verschiedenen Resistenz des Protoplasmas zusammen.

Der verschiedene Aufbau, die abweichende Labilität der verschiedenen Eiweissarten im Protoplasma verschiedener Herkunft, eingebettete Stoffe, variirender Wassergehalt und andere Umstände bringen es mit sich, dass der Resistenzgrad gegen verschiedene Einflüsse ungemein wechselt. Wasserarme Objecte, wie Samen und Sporen vertragen z. B. weit höhere Temperatur als wasserreiche. — Heisses Wasser tötet schneller als heisse Luft. Gerstenkörner sterben nicht nach 15 Minuten in Luft von 75°, aber rasch in Wasser von 75°, nach Just sollen Haferkörner sogar eine trockene Hitze von 122° aushalten können. Blätter sterben durchschnittlich bei 46° nach 10 Minuten, doch halten viele Gewächse noch 50° C. eine Viertelstunde lang aus. Nach Darwin hält das Protoplasma der Droseratentakel kurze Zeit 62° C. warmes Wasser aus. Das Absterben pflanzlicher Objecte manifestirt sich sofort an dem Schlaffwerden, an dem Permeabelwerden, Trübwerden und Loslösen des Plasmaschlauches, auch Austreten von Farbstoffen. Merkwürdig ist

---

[1]) Vgl. O. Loew, Centralbl. f. Bacteriologie **12**, 457. — Ich habe schon im Jahre 1887 (Pflüg, Arch. **40**, 437) das lebende Protoplasma als einen labilen Bau aus labilem Material definirt. Es gereicht mir zur grossen Freude, dass Rosenbach (Mechanik des Nervensystems, D. Med. Wochenschr. 1892) zur gleichen Anschauung gelangt: »Das lebende Gewebe unterscheidet sich vom toten besonders dadurch, dass der heterodynamische Gleichgewichtszustand des lebenden Gewebes kein stabiler, sondern ein labiler ist. Selbst die Atome müssen im lebenden Gewebe zur Maschine angeordnet sein, so dass schon ein lebendes Molecul allein als Ganzes Arbeit leistet.«

das Anpassungsvermögen mancher Algenarten an hohe Temperatur. Obgleich die meisten Arten bei gegen 45° absterben, gibt es solche, welche im 53° warmen Wasser von Carlsbad, im 85° warmen Wasser von Ischia, ja nach Brewer sogar in den 93° zeigenden Thermen am Plutoncreek in Californien leben. Weed fand Algen (Protococcus, Conferven, Oscillarien, Desmidiaceen und Diatomeen) im 70—85° warmen Wasser des Yellowstonegebiet,[1]) Boussingault in 60° heissen Quellen von Venezuela. Ich selbst fand eine äusserst üppige Algenvegetation in den 48° zeigenden Thermen des Cañon San Diego bei Jemez in Neu-Mexico.[2])

Die Zellen der Bierhefe (Saccharomyces cerevisiae) sterben bald in 75° warmen Wasser, in trockener Luft dagegen sollen sie nach Luerssen 100—130° vertragen. Erstaunlich ist die Resistenz mancher Spaltpilze gegen höhere Temperatur; so kann nach Nägeli der Bacillus subtilis stundenlang ohne Schaden im kochenden Wasser verweilen, der Bacillus thermophylus entwickelt sich noch lebhaft bei 50—65° (Miquel) und soll noch bei über 80° Fäulniss erregen können. — Das Protoplasma des Schleimpilzes (Aethalium septicum) coagulirt bei 40° (Kühne.) Thierische Zellen dürften wohl nur selten mehr als 50° vertragen können. — Nach Kühne sterben Meerwasseramoeben schon bei 35°, während Süsswasseramoeben erst bei 40—45° zu Grunde gehen.

55° heisse Speisen greifen die Zellen der lebenden Magenwand bedeutend an, es entsteht Schleimhautcatarrh, 60° heisse Speisen führen Geschwürsbildung herbei (Späth).

Ebenso wie gegen Hitze ist die Resistenz auch gegen sehr niedere Temperatur verschieden. Bei den Spross- und Spaltpilzen ist die Resistenz am grössten. Bierhefe wird durch eine Temperatur von —113°, Fäulniss-Bacterien nicht durch eine von —80° geschädigt. Erysipelstreptokokken können lange Zeit auf —17° abgekühlt werden, ohne Schaden zu nehmen (Emmérich). Samen sind resistenter als entwickelte Pflanzen. Nach De Candolle keimten Samen noch nachdem sie zwei Stunden einer Temperatur von —80° ausgesetzt waren. Fäden der Alge Spirogyra sind nach kurzer Zeit bei —14° abgestorben. Sehr empfindlich sind

---

[1]) Botanisches Centralblatt 1890.

[2]) Petermann's Geogr. Mittheilungen 1874.

die meisten Pflanzen der Tropen, während die Fichten Sibiriens monatelang durch und durch gefroren sein können ohne Schaden zu nehmen. Insecteneier können längere Zeit das Gefrorensein ertragen; nicht aber Fische, Frösche und Käfer (Kochs, Biol., C. 10). Nach Mc. Kendrik und Coleman sollen aber durch und durch gefrorene Frösche bei langsamem Aufthauen weiterleben können (Meetings of the Royal Institut 1885). Nach Jumelle (Ch. C. 91, II) assimiliren Pinus, Juniperus und die Flechte Evernia Prunastri selbst noch bei —40° Kohlensäure. — Den Körper der Kaninchen hat Richet von +36,5 bis auf +17° abgekühlt, dabei aber schon Störungen eintreten sehen; das Nervensystem versagt allmälig den Dienst.

Vom directen Sonnenlicht schädlich beeinflusst werden Bacterienarten, wie Duclaux, H. Buchner u. A. beobachteten. Der Resistenzgrad hängt hier mit der Ernährung zusammen. In Fleischbrühe cultivirte Spaltpilze (Tyrothrix Scaber) sind weniger resistenzfähig als in Milch cultivirte.[1])

Gegen das Austrocknen sind resistent Spaltpilze, manche Flagellaten, Sporen; von höher stehenden Pflanzen wären besonders die Crassulaceen zu erwähnen. In luftleerem Raume, zwei Monate lang neben wasserfreier Phosphorsäure aufbewahrte Bohnen- und Rettigsamen behielten ihre Keimkraft (Kochs). Moose, welche auf trockene Standorte angewiesen sind, können im trockenen Zustande einige Jahre aufbewahrt werden und wieder bei Befeuchtung aufleben. Doch dürfte wohl kein Moos existiren, das nach fünf Jahren wieder aufleben könnte. Moossporen dagegen keimen selbst nach 50 Jahren trockener Aufbewahrung wieder auf.[2]) Eier von Rotatorien (nicht aber die Rotatorien selbst) und Larven von Tylenchusarten können Jahre lang Austrocknung vertragen.[3])

Die Resistenzfähigkeit beim Aushungern hängt mit der Intensität des Stoffwechsels und der Menge des gespeicherten Nähr-

[1]) Duclaux, C. r., 100.

[2]) Schröder, Untersuchungen aus dem Bot. Inst. zu Tübingen, Leipzig 1886. Um eine Wasserentziehung handelt es sich offenbar auch bei Behandlung mit concentrirtem Glycerin. Dasselbe desshalb aber als ein Protoplasmagift zu definiren, wie es in dem kürzlich erschienenen Lehrbuch der physiologischen Chemie von Neumeister geschah, ist völlig ungerechtfertigt.

[3]) Bauer, Biol. C. 7, 651.

materials zusammen, sowie mit der Fähigkeit, die Lebensthätigkeiten zeitweilig zu unterbrechen, wie bei den Spaltpilzen. Es mag hier erwähnt werden, dass Algen sehr grosse Unterschiede zeigen, Spirogyren halten kaum einige Wochen aus, wenn sie keine Kohlensäure assimiliren können (z. B. im Dunkeln), Nitella aber bis acht Monate (Bokorny).

Die Resistenz gegen mechanische Eingriffe ist ebenfalls sehr verschieden; sehr empfindlich ist z. B. Spirogyra, resistent Vaucheria. Amoeben, ferner Hydra vertragen bedeutende Eingriffe, Infusorien aber nicht.

Aber nicht nur bei verschiedenen Organismen bemerken wir eine verschiedene Resistenz, sondern auch bei den verschiedenen Zellen ein- und desselben Organismus, — Nervenzellen sind empfindlicher wie Drüsenzellen, — ja bei den verschiedenen Theilen ein- und derselben Zelle. So ist z. B. bei den Pflanzenzellen leicht zu constatiren, dass bei schädlichen Einflüssen in der Regel zuerst der Zellkern und die Chlorophyllkörper leiden, und später erst das Cytoplasma afficirt wird — oft nur secundär in Folge jener Störungen. Ein sehr schönes Object ist in dieser Beziehung die Alge Spirogyra mit dem gelappten, schraubenförmig gewundenen Chlorophyllband und einem kugeligen oder linsenförmigen Kern, der durch Plasmastränge mit dem Chlorophyllband verbunden ist. Trübung, Contraction, Verquellung des Kernes, Einziehung der Plasmastränge in Folge dessen der Kern aus seiner normalen Lage geräth, Einziehung der Lappen des Chlorophyllbandes, Verlust der spiraligen Anordnung desselben sind leicht zu beobachtende Erscheinungen, die oft erst beträchtlich später die Gerinnung des Cytoplasmas und Loslösung desselben von der Cellulosewand nach sich ziehen, was den Verlust des Turgors mit sich bringt.

Verschiedene Beobachter constatirten, dass bei Steigerung der Temperatur auf 40—50 ° bei ein- und derselben Pflanzenzelle zuerst die Chlorophyllfunction und dann erst die Athmung leidet.

Kreusler[1]) fand bei Blättern von Rubus, Prunus und Ricinus, dass bei 45—50 ° die Function des Chlorophyllkörpers, die Assimilationsthätigkeit aufhört, die Athmung aber erst bei über 50 °. Klebs (Ueber die Organisation einiger Flagellatengruppen) schreibt:

---

[1]) Landw. Jahrb. 1890.

»Die Chlorophyllträger stellen die empfindlichsten Organe der Euglene dar, welche immer zuerst unter der Ungunst äusserer Umstände leiden;« »sie sterben beim Erwärmen auf 42—45 ° am frühesten von allen Organen«.

Quecksilberdämpfe schädigen nach Jodin (1887) zuerst die Chlorophyllfunction, ebenso verdünnter Aetherdunst. Ohne Zweifel ist da, wo die Organisation am labilsten ist, in der Regel auch die Leistungsfähigkeit am bedeutendsten oder die Art der Arbeit eine besonders schwierige (Ganglienzellen, Chlorophyllkörper), aber auch die Empfindlichkeit am grössten; der Zusammenhang wird bei einiger Ueberlegung Jedem leicht klar werden. Schwierigere Arbeit erfordert gesteigerte Kräfte, weitere, intensivere Schwingungen; je intensiver aber die Schwingungen, desto leichter findet aber auch Umlagerung labiler Molecule statt. Erwärmtes Plasma arbeitet intensiver, ist aber auch der Lebensgränze näher. Es ist klar, dass ein bis zu einem gewissen Grade erwärmtes Protoplasma weit empfindlicher wird, da die Labilität bis nahe zu dem Punct zunimmt, wo plötzliche Umlagerung im labilen Eiweiss, der Tod, erfolgt. Die Versuche von Richet (1887) an Fischen und an Mikroorganismen bei Einfluss von Giften sind in dieser Beziehung sehr lehrreich. Eine 3procentige Carbolsäure tötete gewisse Spaltpilzarten bei 18 ° nach 24 Stunden, bei 36 ° aber schon nach 6—8 Stunden.

Weit bedeutender und weit interessanter als die Unterschiede in der Resistenzfähigkeit gegenüber obengenannten schädlichen Einflüssen sind diejenigen gegenüber Giften. Giftwirkung ist bekanntlich ein sehr relativer Begriff; Gifte können bei weitgetriebener Verdünnung sogar zum Nährstoff werden, so z. B. für Bacterien Phenol[1]), Essigäther und Aethyläther[2]); ein Körper, der in die Blutbahn injicirt giftig wirkt, kann möglicherweise wirkungslos sein, wenn per os dargeboten. Die höheren Fettsäuren, welche als Glyceride wichtige Nährstoffe darstellen, wirken, als Natriumsalze in die Blutbahn injicirt, stark giftig (Munk). Die Giftwirkung wird oft modificirt durch äussere Einflüsse, nicht nur durch die Temperatur, wie erwähnt, sondern auch z. B. durch den Luftzutritt bei verschiedenen Spaltpilzarten, es kann hier unter Umständen das

[1]) Nägeli, Ber. Bayr. Ak. d. W. 1879, S. 313.
[2]) Loew, Biol. C. X, 585.

eindringende Gift durch Oxydationsthätigkeit wieder unschädlich gemacht werden. Ein Gift, welches für alle Arten von Lebewesen bei einer gewissen Concentration tötlich wirkt, wird bei weitgetriebener Verdünnung den resistenteren Zellen nicht mehr verhängnissvoll werden, sondern nur den labileren. Ja jenseits einer bestimmten Gränze der Verdünnung üben Gifte oft Reizerscheinungen aus, wodurch gewisse Functionen (der Gärvorgang bei Sprosspilzen z. B.) beschleunigt werden (Hugo Schulz, Biernacki). Doch wenn wir von solchen Umständen absehen, wird es berechtigt sein, zunächst die Gifte einzutheilen in:

A. Allgemeine, die bei mässiger Concentration auf alles Lebende tötlich wirken,

B. Specielle, welche gewissen Classen von Organismen nicht schaden.

Ich habe diese Eintheilung bereits früher vorgeschlagen[1]), sie ist jedenfalls bezeichnender, als die öfters beliebte Eintheilung in Plasmagifte und Nervengifte; denn erstens gibt es Gifte, welche nicht für alle Arten Protoplasma giftig sind, und zweitens beruht die Wirkung auf die Nerven eben doch wieder in der Wirkung auf das Plasma der Nerven und Ganglien.

Die allgemeinen Gifte sind dadurch charakterisirt, dass sie in erster Linie den chemischen Charakter des aktiven Proteïnstoffes, aus dem das lebende Protoplasma aufgebaut ist, verändern. Es reicht hin, dass die äusserste Schichte eines Protoplasten angegriffen wird, um dann den Absterbeprozess unter Umlagerung im aktiven Eiweiss des gesammten Plasmas und Structurstörung (Contraction) einzuleiten.

Es braucht also nur ein kleiner Theil einer Zelle in specifischer Weise mit einem Gifte zu reagieren. Die Art der Einwirkung ist wenigstens theilweise zu erschliessen aus specifischen Eigenschaften der Giftsubstanzen.

Hiebei müssen freilich oft einander chemisch sehr nahe stehende Verbindungen getrennt werden, so z. B. Chloroform $CHCl_3$ und Jodoform CHJ_3, die freie schweflige Säure als allgemeines Gift muss getrennt werden von ihren Salzen, welche specielle Gifte sind.

---

[1]) Pflüg. Arch. **35**, 525 und **40**, 438.

Wir können folgende Gruppen aufstellen:

A. Allgemeine Gifte.

1. Die oxydirenden Gifte,
2. die katalytischen Gifte,
3. die durch Salzbildung wirkenden Gifte,
4. die substituirenden Gifte.

B. Specielle Gifte.

1. Gifte, welche nur in Plasmaeiweiss von bestimmter Configuration und Labilitätsgrad eingreifen: die toxischen Proteïnstoffe.
2. Gifte, welche vorzugsweise structurstörend in den Zellen wirken, indem sie sich an das aktive Plasmaeiweiss anlagern: organische Basen.
3. Gifte, welche indirekt wirken, indem sie entweder
   a) die Athmungsthätigkeit behindern, oder
   b) durch ihre Zersetzung Schaden bringen, oder
   c) den Quellungszustand organischer Gebilde verändern.

Wenn hier manche Gifte zusammengefasst werden, deren Vergiftungssymptome bei Wirbelthieren keineswegs ganz übereinstimmen, so kann das die Eintheilung noch nicht als unrichtig erscheinen lassen; denn die Unterschiede in der Sensibilität verschiedener Nerven sind verschiedenen Giften gegenüber nicht immer die gleichen, manche Gifte haben ferner Nebenwirkungen durch Spaltungsprodukte, welche sie liefern, oder sie haben eine zweifache Giftwirkung, indem sie den Giftcharakter von zwei Klassen von Giften in einem Molecul vereinigen; sie können ferner Unterschiede in der chemischen Energie, der osmotischen Fähigkeit zeigen, sie können in grösseren Dosen oft weit verschiedene Symptome zu Stande bringen, als in geringeren, von der Haut aus anders wirken, als vom Darme aus; kurzum, das oft äusserst verwickelte Bild der Vergiftung bei Wirbelthieren ist die Folge des Zusammenwirkens verschiedener Faktoren primären und sekundären Charakters.

ABTHEILUNG

A.

Die allgemeinen Gifte.

Capitel I.

Oxydationsgifte.

Wenn die Lebensbewegung von gewissen labilen Atomgruppirungen im Eiweiss des lebenden Protoplasmas ausgeht, so begreift es sich, dass der geringste Einfluss auf jene labilen Gruppen, sei er oxydirend, reducirend oder substituirend auch die Lebensfunctionen selbst beeinträchtigt. Eine noch so kleine Veränderung dieser Art kann den Tod des Gesammtplasmas einleiten.

Nun finden zwar bei allen lebenden, functionirenden Zellen (nur die in Gärthätigkeit begriffenen Zellen von Spross- und Spaltpilzen sind ausgenommen) continuirlich Oxydationen (Athmung) statt; allein die durch den molecularen Sauerstoff bedingten Oxydationsprozesse sind wesentlich verschiedener Art von der Wirkung energischer Oxydationsmittel. Wenn eine Zelle den gewöhnlichen Sauerstoff O=O zu Oxydationen verwendet, so wirft das lebende Plasma denselben auf die eingebetteten Stoffe (Zucker, Lecithin) und gewinnt dadurch Kräfte, oxydirt sich selbst aber höchstens nur in Spuren; sonst müsste der Tod erfolgen, was ja auch der Fall ist, wenn die eingebetteten Thermogene verbraucht sind (beim Hungertod) und das Plasma dann anfängt sich selbst zu oxydiren, — oder bei der Einwirkung von energischerem Sauerstoff, Ozon $\left(\begin{smallmatrix} O & O \\ & O \end{smallmatrix}\right)$.

Der Athmungsvorgang in einer Zelle ist am einfachsten so zu erklären, dass die heftigen Schwingungen im lebenden Plasma sowohl auf den gelösten molecularen Sauerstoff als auch auf das

Respirationsmaterial übertragen werden, dadurch den Zusammenhang in den Molecülen lockern, was unter Aufnahme von Sauerstoff zu einer Neugruppirung und bei öfterer Wiederholung bis zur Bildung von Kohlensäure und Wasser führt. Das ist die Anschauung, wie sie Nägeli sich gebildet hat für die Oxydationsgärungen,[1]) die aber allgemein auf die Athmung übertragbar ist.

Die Theorie Liebig's vom stetigen Zerfall der organisirten Gebilde in einem Thiere und stetigem Wiederaufbau ist von den Physiologen wohl allgemein verlassen, und ich erinnere mich, dass schon in den sechziger Jahren ein hervorragender Physiologe, mein hochverehrter Lehrer C. Ludwig, gegen diese Anschauung Front machte. Es kann in der Zeiteinheit nur ein wahrhaft minimaler Verbrauch von eigentlichem Protoplasma stattfinden; der bei höheren Thieren beobachtete Eiweisszerfall nach der täglichen Nahrungsaufnahme kann nach C. Voit's Untersuchungen nur auf das circulirende Eiweiss bezogen werden, während der Verbrauch von Eiweiss in Thieren bei Hungerperioden nur das in den Zellen in halborganisirtem Zustande gespeicherte Eiweiss, nicht aber das eigentliche lebende Protoplasma der Muskeln und Drüsen betreffen wird.

Dass die verschiedenen oxydirenden Gifte sehr grosse Unterschiede in ihren Wirkungen zeigen, kann nicht Wunder nehmen, beobachten wir ja auch die grössten Unterschiede in der Intensität und der Art des oxydativen Eingriffs, wenn organische Stoffe mit verschiedenen Oxydationsmitteln behandelt werden. Wir können die oxydirenden Gifte in mehrere Gruppen bringen:

I. Ozon, Wasserstoffsuperoxyd.
II. Chromsaure, mangansaure, übermangansaure Salze; unterchlorigsaure Salze.
III. Chlor, Brom, Jod.
IV. Jodsaure, bromsaure, chlorsaure Salze.
V. Der Phosphor und im Anschluss hieran die arsenige Säure.

Ozon und Wasserstoffsuperoxyd liefern atomistischen, »activirten« Sauerstoff bei ihrer Spaltung im Plasma; die Phosphorwirkung beruht zum Theil auf der Ozonbildung im Thierkörper, wie Binz mit Recht annimmt.

---

[1]) Theorie der Gärung, S. 43.

Chromsaure, mangansaure und übermangansaure Salze wirken intensiv giftig durch directe Abtretung von Sauerstoffatomen an die Plasma-Proteine; ebenso wirken unterchlorigsaure Salze.

Chlor, Brom, Jod wirken bei so labilen Substanzen, wie sie das lebende Protoplasma bilden, in erster Linie oxydirend, indem sie Wasser spalten, Halogenwasserstoff bilden und den Sauerstoff auf die organische Substanz werfen; — so verhält sich ja auch z. B. Brom gegen Glucose.

$$C_6 H_{12} O_6 + Br_2 + H_2 O = C_6 H_{12} O_7 + {}_2H Br.$$

Nach Binz bilden die Halogene, wenn sie in das alkalische Blut gelangen, auch Sauerstoffsalze (Hypochlorit, Jodat), indess dürfte das gebildete Hypochlorit wohl nur sehr kurze Zeit im Blute existenzfähig bleiben, da es ausserordentlich oxydirend wirkt. An eine substituirende Wirkung der Halogene kann wohl beim Protoplasma erst gedacht werden, wenn es tot ist.

Jodsaure, bromsaure, chlorsaure Salze wirken am schwächsten, ja die chlorsauren Alkalien müssen für manche niedere Pilze als ungiftig bezeichnet werden, sie gehören eigentlich zu den Specialgiften.

Nach Ohlmüller wirkt Ozon auf in Wasser aufgeschwemmte Bacterien rasch tötlich, wenn nicht zu viel organische Materie im Wasser gelöst ist. Im trockenen Zustande werden die Bacterien nur langsam (Milzbrandsporen nicht) angegriffen.[1]) Die Wirkung auf Menschen und Thiere wurde von Binz und H. Schulz studirt. Binz beobachtete beim Einathmen ozonisirter Luft Abstumpfung und Schläfrigkeit, sowie schwachen Hustenreiz.

Schulz führte chronische Ozonvergiftung an Thieren herbei; es ergaben sich Veränderungen der Lunge, Beeinträchtigung der Athmungsthätigkeit, Ueberreizung und Arbeitsunfähigkeit (Ch. C. 1892). Luft mit 0,12 mg. Ozon pro Liter kann nach Labbé und Oudin längere Zeit ohne Schaden eingeathmet werden (C. r. 113, 141).

Nach P. Bert versetzt Wasserstoffsuperoxyd ($H_2 O_2$) lebende Zellen in einen Zustand der Asphyxie. 1 cc. käufliches Wasserstoffsuperoxyd (ca. 10%) auf 1000 cc. Wasser tötet nach 24 Stunden die gewöhnlichen Wassermicroben.[2])

---

[1]) Chem. C. 1892. I. Nach Sonntag (Z. Hyg. 8) wirkt Ozon erst bei 5,8 mg pro Liter Luft bacterientötend.

[2]) Althöfer, Ch. C. 1890.

Paneth fand[1]), dass $\frac{1}{10000}$ H_2O_2 sämmtliche ciliaten Infusorien eines Heuaufgusses binnen 15 bis 30 Minuten tötete. Selbst bei 1 : 20000 überlebte nur ein Theil der Thiere. Algen, welche in 1‰ völlig neutraler H_2O_2-Lösung 10 bis 12 Stunden verweilen, sterben ab. Eine 10proc. Lösung wirkt schon nach einigen Minuten tötlich (Bokorny). Wurzeln von Vicia und Trianea dagegen können einige Zeit in 0,1proc. H_2O_2-Lösung ohne Schaden verweilen, ebenso Staubfäden von Tradescantia (Pfeffer). Frösche zeigen narkotische Erscheinungen, wenn sie in 1proc. Lösung gesetzt werden[2]), und 25 ccm einer 4proc. H_2O_2-Lösung reichen hin, einen 3 Kg schweren Hund zu tödten, unter Symptomen ähnlich denen, welche Bert bei Anwendung comprimirten Sauerstoffs beobachtete[3]). Bei intravenöser Injection wird der Tod durch Stillstand der Respiration bedingt (Laborde 1886).

Neutrales chromsaures Natron CrO_4Na_2 wirkt auf Algen bald sehr stark ein und manche anaërobe Spaltpilze werden schon durch 0,05procentige Lösungen getötet. Milzbrandbacillen kommen in Bouillon mit 0,05%, nicht zur Entwicklung, wohl aber wachsen sie auf Agar noch bei 0,5%, bilden jedoch schon bei 0,05% keine Sporen mehr.

Kaliumdichromat, $Cr_2O_7K_2$, tötet in 0,1 % Lösung Algen (Spirogyren) in wenigen Stunden. Sehr energisch wirkt auch Kaliumpermanganat, MnO_4K, auf Algen und Infusorien; eine 0,2proc. Lösung tötet Infusorien (Paramaecium) in einer Minute (Binz).

Chlor, Brom, Jod wirken noch in sehr bedeutender Verdünnung tötlich auf alles Lebende, ebenso unterchlorigsaure Salze. Feuchte Luft mit 0,3 Vol. % Cl. tötet selbst Bacteriensporen binnen drei Stunden. Binz constatirte an Infusorien, dass die Giftwirkung jener drei Halogene abnimmt mit der Zunahme des Atomgewichts. Jod wirkt schwächer wie Brom, dieses schwächer als Chlor, was ja in Uebereinstimmung mit dem sonstigen chemischen Verhalten jener drei Halogene ist.[4]) Jodsaures Kali oder Natron tötet Anaëroben schon bei 0,1 %, Aëroben erst bei über 0,4 % in der Nährlösung.[5])

[1]) Biolog. C. **10**, 96.
[2]) Bodländer, C. kl. Wiss. 1884.
[3]) Capranica u. Colasanti, J. Th. **12**, 57.
[4]) Vgl. Binz, Arch. exp. Path. **13**, 129.
[5]) Kitasato u. Weyl, Z. Hyg. **9**, 97.

Die Oxydationswirkung des chlorsauren Kalis (ClO_3K) (und des jodsauren und bromsauren) ist wesentlich verschieden von der des übermangansauren Salzes. Viele organische Stoffe werden bekanntlich durch letzteres leicht schon bei gewöhnlicher Temperatur oxydirt, während durch chlorsaures Kali selbst beim Kochen der wässerigen Lösungen nicht. Glucose wird z. B. durch ersteres momentan oxydirt, durch chlorsaures Kali aber auch dann nicht, wenn man mit Essigsäure ansäuert. Es gehört also noch ein Anstoss dazu, um die Oxydation zu bewirken, ein Anstoss, welcher durch die energischen Schwingungen im lebenden Plasma gegeben wird. Man kann diesen Vorgang nachahmen, wenn man zu einer wässerigen Lösung von Glucose mit chlorsaurem Kali etwas Platinmohr gibt; sofort beginnt eine Uebertragung von Sauerstoff aus dem Salze auf den Zucker, es wird Chlorkalium gebildet, was mit Silbernitrat bald constatirt werden kann. Die Mischung nimmt eine stark saure Reaction (weit stärker als mit Platinmohr allein) an und gibt beim Erwärmen Kohlensäure aus. Wir können das chlorsaure Kali als passiv oxydirend, gegenüber dem übermangansauren, einem activ oxydirenden Salze, bezeichnen und weiter folgern, dass solches Plasma, welches nicht genügend starke Schwingungen auf das chlorsaure Kali überträgt, auch von diesem Stoffe nicht vergiftet wird. Nach Manasseïn werden Schimmelvegetationen sogar bei Zusatz von 7 % ClO_3K zur Nährlösung (Rohrzucker, weinsaures Ammoniak und Hefeasche) nicht geschädigt, selbst nicht bei saurer Reaction![1])

Spaltpilzvegetationen werden geschädigt durch 2procentige Lösungen; sind die Lösungen verdünnter, so findet eine Reduktion zu KCl durch die fortlebenden Pilze statt (Binz), wenn gute Nährstoffe vorhanden sind. Die Anaëroben werden in schwach alkalischen Nährböden schon durch 0,5 % beeinflusst, die Aëroben vertragen bis zu 3%[2]).

Algen (Spirogyren) sterben erst nach einer Reihe von Tagen in 0,1 pro mille Lösungen des Salzes. Bei Buchweizenkeimlingen beobachtete ich, dass sie in Nährlösungen mit 0,1 p. m. ClO_3K-Zusatz nach drei Wochen unter Erbleichen der Blätter abstarben.

---

[1]) Wiesner's Untersuchungen 1872.

[2]) Kitasato u. Weyl, l. c.

Ueber die Wirkung auf Säugethiere sind zahlreiche Mittheilungen erschienen, so vor Allem von Binz[1]), von Marchand[2]) Kimmyser[3]), Mering[4]) Limbeck u. A. Die wesentlichste Erscheinung hiebei ist Uebergang von Hämoglobin in Methämoglobin, beim Hunde auch Diabetes[5]). Nach Mering erscheint ein sehr grosser Theil des eingeführten Chlorats im Harne unverändert wieder (von 1 g wurden 0,91 g wiedergefunden). Nur ein kleiner Theil erfährt also Reduktion. Das chlorsaure Natron soll nach Stokvis weit weniger schaden als das chlorsaure Kali[6]).

Die Giftwirkung des Phosphors.

Ob der Phosphor ein allgemeines Gift ist, ist noch nicht untersucht. Man kennt nur die Wirkung auf Wirbelthiere. Um die Wirkung auf niedere Thiere und Pflanzen aller Art zu prüfen, müsste man Phosphor in Fett gelöst injiciren, in welcher Form er vom Thier resorbirt wird, wie Husemann zeigte. Man kann wohl als sicher annehmen, dass dann der Phosphor sich als allgemeines Gift erweisen wird[7]); denn er ozonisirt den Sauerstoff einerseits und wirkt dadurch giftig[8]), andererseits nimmt er einen Theil des im Organismus gelösten Sauerstoffes in Beschlag und bildet Säuren, worauf aber die von Jaksch beobachtete enorm verminderte Alkalescenz des Blutes nur zu sehr kleinem Theile beruhen kann.

---

[1]) Arch. exp. Path. **10**, 153.

[2]) Virchow's Arch. **77**, 455.

[3]) J. Th. **14**, 243.

[4]) Das chlorsaure Kali. Berlin 1885.

[5]) Cahn, Arch. exp. Path. **24**, 180.

[6]) Arch. exp. Path. **21**, 169.

[7]) Spaltpilze werden selbst durch unmittelbare Berührung mit einem Phosphorstück nicht alterirt, wenn letzteres bei Luftabschluss in faulenden Flüssigkeiten sich befindet; man kann sich davon leicht überzeugen, wenn man in eine Glasröhre faulende Flüssigkeit bringt und dann ein cylindrisches Stück weissen Phosphors einführt, so dass zwischen Glaswand und Phosphor nur ein schmaler Raum bleibt. Ein ganz anderes Resultat würde aber bei grünen Pflanzen und athmenden Pilzen durch Injectionen herbeigeführt werden.

[8]) Diese Ansicht wird von C. Binz vertreten; vergl. dessen Vorlesungen über Pharmakologie, 1886, S. 539.

Brunner rief Phosphorvergiftungen durch Injektionen von phosphorhaltigem Fett in die Venen hervor, Nasse und Neumann durch Injektionen von rothem Phosphor (welcher vom Darme aus bekanntlich weit weniger giftig wirkt als der weisse) in's Blut. Sie beobachteten dabei Verfettung der Leber. Kaltblüter scheinen unter diesen Bedingungen nicht angegriffen zu werden (Nasse, J. Th. **15**, 118), ein Beweis, dass nicht der Phosphor als solcher das Zellenleben beeinträchtigt. Fester Phosphorwasserstoff soll bei Injektionen ungiftig sein. Phosphor in Substanz wirkt corrosiv und irritirend, in Lösung nur irritirend. Es erfolgen bei akuter Phosphorvergiftung heftige Magenschmerzen, Krämpfe, Athmungsbeschwerden, Lähmungen, Gastroenteritis und ein enorm gesteigerter Eiweisszerfall; nach Badt auch Herabsetzung der Athmungserscheinungen im Gewebe[1]).

Giftwirkung der Arsenigen- und Arsensäure.

Wenn man den Phosphor zu den oxydirenden Giften rechnet, weil er Ozon erzeugt, so muss man konsequenterweise die Arsensäure dazurechnen, weil sie im Thier in arsenige Säure übergeht, wie Binz und Schulz gezeigt haben[2]). Diese beiden Forscher haben ferner dargethan, dass arsenige Säure wiederum leicht (besonders in den drüsigen Organen) in Arsensäure verwandelt wird, und dass daher die gleiche Menge arsenige Säure wiederholt ihre schädlichen Wirkungen entfalten kann. Der zur Athmung vom Blut den Zellen gelieferte Sauerstoff wird also in ganz falsche Bahnen geleitet, er oxydirt die arsenige Säure statt das Athemmaterial (Zucker,

[1]) Höchst interessant sind die von Wegener (Arch. path. Anat. 1872) beobachteten Wirkungen länger fortgesetzter kleiner Gaben von Phosphor auf die Ausbildung der Knochen bei Kaninchen, Hühnern, Hunden und Katzen; es findet eine Verdichtung der spongiösen Substanz statt und eine allmälige Verschliessung der Markhöhle durch solide Knochensubstanz. Aehnlich wirken länger fortgesetzte kleine Arsengaben und nach Maas soll auch Pyrogallol solche Veränderungen herbeiführen.

[2]) Arch. exp. Path. u. Pharmakol. Bd. 11, 13, 14, 15. Die Giftwirkung des Arsenwasserstoffgases $As H_3$ beruht offenbar auch auf dessen Oxydation zu arseniger Säure im Thierkörper, wenn es auch noch eine weitere Wirkung auf das Blut ausübt. Luft, welche 0,25 % $As H_3$ enthält, tötet Katzen in dreissig Minuten, wobei zuerst Erbrechen, dann Athmungsbeschwerden, Ohnmacht und Krämpfe eintreten. Die Symptome ähneln also denen bei Vergiftung mit $As_2 O_3$ vom Darme aus. Schon 5 cc. $As H_3$ wirken tötlich auf einen Menschen.

Fett resp. Lecithin), und die entstehende Arsensäure wirkt dann oxydirend auf das lebende Protoplasma selbst, statt auf die eingebetteten Thermogene! Es wird Anfangs eine Reizung zu intensiver Zellenthätigkeit (Steigerung der »intramolecularen Athmung«?) herbeigeführt[1]), das Glycogen schwindet in der Leber, es tritt Verfettung von Zellen und vermehrte Harnstoffausscheidung ein; weitere Wirkungen sind choleraartiger Brechdurchfall mit reiswasserähnlichen Stühlen und schliesslich Lähmung des Centralnervensystems.

Während schon 0,1 g hinreicht, einen Menschen zu töten, kann bei allmäliger Angewöhnung die vierfache Dose ohne Schaden ertragen werden (Arsenikesser). Diese Gewöhnung an den Arsengenuss erklären Binz und Schulz durch »Anpassung des Organismus an die rasche und wechselnde Bewegung des Sauerstoffs«. Wie kommt aber diese Anpassung zu Stande?[2])

Diese Forscher betonten ferner die toxikologische Uebereinstimmung der aus gleichzeitig drei- und fünfwerthigen Elementen bestehenden Gruppe: Stickstoff, Phosphor, Arsen, Antimon, Wismuth und Vanadin.[3])

Die Theorie von Binz und Schulz basirt auf richtigen Beobachtungen[4]) aber sie wird doch noch eine Modification erfahren müssen, wenn es sich um Organismen handelt, für welche nur arsenige Säure, AsO_3H_3, nicht aber Arsensäure, AsO_4H_3, giftig ist! Hieher gehören aber die Pflanzen und nieder stehenden Thiere. Während bei Warmblütern die Arsensäure fast ebenso giftig ist, als arsenige Säure, finden wir erhebliche Unterschiede bei Kaltblütern. So sterben Kaulquappen in einer $1\,^0/_{00}$ Lösung arsensauren Kalis erst nach 2—3 Tagen, in einer ebenso starken Lösung arsenigsauren Kalis aber schon nach einem Tag, und junge Molche können wochenlang in einer $1\,^0/_{00}$ Lösung jenes Salzes lebend

---

[1]) H. Schulz fand, dass geringe Mengen arseniger Säure (und anderer Gifte) auch die Lebensthätigkeit der Hefezellen erhöhen (J. Th. 1888).

[2]) Nach Husemann besteht die Angewöhnung darin, dass die arsenige Säure rasch zu Arsensäure oxydirt wird, welche ein etwas schwächeres Gift ist und ausgeschieden wird.

[3]) Auch Araki hebt die Uebereinstimmung zwischen Phosphor- und Arsenwirkung hervor (Z. physiol. Chem. **17**, 339).

[4]) Die Kritik Filehne's bezieht sich mehr auf die chemisch nicht ganz präcise Ausdrucksweise.

bleiben, wogegen sie durch arsenigsaures Salz bald getötet werden.[1]) In einer 1 $^0/_{00}$ Lösung von arsensaurem Kali in Quellwasser leben ferner, wie ich fand, Infusorien und Insectenlarven wochenlang munter fort, jedoch sterben darin nach ein bis zwei Tagen Wasserschnecken, Wasserasseln und Wasserkäfer, später die Würmer. In 1 $^0/_{00}$ Lösungen von arsenigsaurem Kali dagegen starben auch Infusorien und Insectenlarven bald ab.

Bei Phanerogamen constatirte Nobbe die grosse Schädlichkeit von arsenigsaurem Kali für Erbsen.[2]) Bei 1 : 30000 As in Form des arsenigsauren Kalis starben Erbsenpflanzen nach 4 Tagen, bei 1 : 300000 nach 12 Tagen; die Epidermiszellen der Wurzeln werden nach Nobbe zuerst angegriffen, deren Absterben die osmotischen Actionen hindert. Auch bei Mais ist dieses Salz nach Knop sehr giftig, dagegen wird 0,05 g arsensaures Kali pro Liter Nährlösung von Mais so gut ertragen, dass die Pflanzen normalen Samen entwickeln.[3])

Ich beobachtete (l. c.), dass verschiedene Algenartèn in einer 1 $^0/_{00}$ Lösung von arsensaurem Kali lebend bleiben, dagegen in einer ebenso starken (neutralisirten) Lösung von arsenigsaurem Kali nach 6—10 Tagen zu Grunde gehen, wobei sich eine Granulation bemerken lässt, wenn die Algen gespeichertes actives Eiweiss enthielten. Der Chlorophyllkörper stirbt hier viel früher ab als das Cytoplasma.

Was nun das Verhalten der niederen Pilze zu diesen beiden Säuren betrifft, so ist auch hier Arsensäure als ungiftig zu bezeichnen, arsenige Säure aber als ein schwaches Gift. Es ist bekannt, dass Schimmelfäden in verdünnten Lösungen von arseniger Säure wachsen können, wenn Spuren von organischen Materien vorhanden sind (ausser Spuren von K- und Mg-Salzen, sowie Phosphaten). In concentrirteren Lösungen aber gedeihen sie nicht mehr; versetzt man z. B. eine verdünnte Lösung käuflichen Peptons mit 1 % arsenigsauren Kali und so viel Phosphorsäure, dass die Lösung nur noch schwach alkalisch reagirt, und inficirt mit Schimmelsporen, so zeigt

---

[1]) Loew, Pflüg. Arch. **40**, 445 und **32**, 112. Das krystallisirte arsensaure Salz war das saure Salz des Handels. Das arsenigsaure Kali war das alkalisch reagirende, es wurde mit etwas H Cl bis zur schwach sauren Reaction versetzt.

[2]) Landw. Versuchs-Stat. **37**, 381.

[3]) Botan. Centralblatt 1885, S. 35.

sich keine Entwicklung, ebenso wenig nach Infection mit Fäulnissbacterien. Koch fand, dass eine 1 $^0/_{00}$ Lösung freier arseniger Säure nach 10 Tagen Milzbrandsporen tötet, während bei 1 % Schwefelsäure nach 10 Tagen noch manche am Leben blieben.

Eine reichliche Bacterienvegetation lässt sich dagegen beobachten, wenn man eine verdünnte Peptonlösung mit 1 % arsensauren Kalis versetzt und mit so viel Soda, dass die saure Reaction (des primären Arseniats) in eine schwach alkalische übergegangen ist und nun mit Fäulnissbacterien inficirt. Sprosspilze werden in (neutralisirter) 1% Arseniatlösung nach zwei Tagen nicht getötet, sie scheinen aber dann allmälig zu leiden, wenn Zucker anwesend ist, vielleicht weil dann eine Reduction zu arseniger Säure ermöglicht wird. In ebenso starker neutralisirter Lösung von arsenigsaurem Alkali aber ist die Sprosshefe nach zwei Tagen tot. Dass üppige Schimmelpilzentwicklung stattfinden kann in verdünnten Arseniatlösungen, hat auch Knop (l. c.) beobachtet.[1]) Stricte genommen, gehört alsó arsenige Säure zu den allgemeinen, Arsensäure aber zu den speciellen Giften.[2])

---

[1]) Derselbe Forscher beobachtete in diesen Lösungen auch Algen-Entwicklung (Volvox).

[2]) Ich halte es für nicht unwahrscheinlich, dass die arsenige Säure in labile Amidogruppen eingreifen kann, wenigstens deutet ein Versuch mit Phenylhydrazin und arsenigsaurem Kali in essigsaurer Lösung, den ich anstellte, darauf hin. Wenn dem so ist, so wäre die Analogie mit der Nitritwirkung leicht erklärt, sowie der Umstand, dass für viele Organismen nur arsenige, nicht aber auch Arsensäure giftig wirkt; wo letztere nicht leicht reducirt oder wo sie in eine andere Form als arsenige Säure übergeführt wird, bringt sie keinen Schaden. Es kann also eine zweifache Giftwirkung der arsenigen Säure vorliegen, ihr passendster Platz im System ist vielleicht neben der salpetrigen Säure. — Im Anschluss hieran sei noch erwähnt, dass von den bis jetzt geprüften organischen Arsenverbindungen die Dibenzylarsinsäure die giftigste ist, sie übertrifft die Diphenylarsinsäure, dann folgen in absteigender Linie Benzarsinsäure, Kakodylsäure und Monophenylarsinsäure (Bloedern). Die Arsoniumverbindungen (Tetramethylarsoniumjodid) besitzen nicht die specifische Arsenwirkung, sondern eine dem Curare ähnliche (Rabuteau), während die Wirkung jener Säuren arsenartig ist; 0,05 gr Kakodylsäure $(CH_3)_2$ As O O H töten ein Meerschweinchen unter ähnlichen Symptomen wie Arsensäure.

Capitel II.

Die katalytischen Gifte.

Es gibt eine grosse Anzahl leicht flüchtiger Kohlenstoff-Verbindungen, die weder sauren noch basischen Character besitzen und die ebensowenig durch eine bedeutende chemische Energie ausgezeichnet sind, die aber doch intensive Gifte für alle lebenden Zellen sind; es gehören hieher vor Allem die bekannten Anästhetica, Aethyläther, Chloroform, Chloral, Kohlenstofftetrachlorid, Methylal, ferner viele Kohlenwasserstoffe, Alkohole, Schwefelkohlenstoff etc. Nägeli nahm für diese Art der Giftwirkung an, dass in diesen Giften ein heftiger Bewegungszustand vorhanden ist, welcher die normalen Bewegungszustände im lebenden Plasmakörper stört und deshalb das Absterben herbeiführt[1]). Wir können diese richtige Anschauung dahin präcisiren, dass wir sagen, der übertragene heftige Bewegungszustand führt zur chemischen Umlagerung im labilen Eiweiss des Protoplasmas.

Dass manche flüchtige Kohlenstoffverbindungen lediglich durch ihre Gegenwart manche chemische Vorgänge bedingen können, dafür einige Beispiele: Claisen und Mathews fanden, dass Chlorwasserstoff und Blausäure, welche sich erst bei höherer Temperatur mit einander verbinden, bei Gegenwart von Aetherarten dieses schon bei —15° thun. Thioharnstoff wird durch eine alkoholische Lösung von Amylnitrit zum isomeren Rhodanammonium umgelagert (Claus). Man nennt bekanntlich solche Vorgänge katalytische[2]), und deshalb sei es mir gestattet, solche Gifte, welche nicht durch chemische Affinitäten, nicht durch einen direkt chemischen Eingriff tödten, sondern nur durch Uebertragung von Schwingungszuständen, katalytisch wirkende Gifte zu nennen[3]).

Es ist nun bemerkenswerth, dass bei den Kohlenwasserstoffen und Alkoholen der Methanreihe die Giftwirkung im Allgemeinen

---

[1]) Theorie der Gärung, S. 73.

[2]) Die scheinbar katalytischen Vorgänge sind von den wahren wohl zu trennen. Vgl. hierüber Loew, Biol. Centralbl. 9, Nr. 16.

[3]) Diese Tötungsart erinnert an das Absterben durch erhöhte Wärmezufuhr; denn hier erfolgt Atomumlagerung im labilen Eiweiss durch zu bedeutende Beschleunigung und Verstärkung der Schwingungen.

mit der Zahl der Kohlenstoffatome steigt bis zu einer gewissen Grenze, dann aber bei bedeutender Abnahme der Flüchtigkeit wieder abnimmt; die höheren Glieder dieser Reihen sind bekanntlich feste, sehr indifferente Substanzen: Paraffine ($C_{21}H_{44}$ bis $C_{27}H_{56}$), Cetylalkohol ($C_{16}H_{33}OH$), Myricylalkohol ($C_{30}H_{61}OH$).

Nach Versuchen von E. Herter, Regnault u. A. wirkt das Methan CH_4 nicht anästhesirend auf Thiere (Kaninchen, Meerschweinchen, Mäuse, Vögel); es können grössere Mengen ohne Schaden eingeathmet werden, wenn es mit Luft verdünnt ist. Anästhesirende Wirkungen aber zeigen sich nach Eintritt von Chloratomen; mit der Zahl derselben steigt auch die anästhetische Wirkung. Methylchlorid CH_3Cl wirkt etwa halb so schwach wie Chloroform $CHCl_3$; das Tetrachlormethan aber, CCl_4, ist am gefährlichsten, indem es auf's Herz lähmend wirkt. — Dem Trichlormethan ähnlich wirkt das Trichloraethan, $CH_3—CCl_3$, oder Methylchloroform; es soll in mehrfacher Beziehung nach Dubois und Roux dem Chloroform in der ärztlichen Praxis vorzuziehen sein. Das Methylenjodid CH_2J_2 hat nach Schwerin keine antiseptischen Wirkungen, ruft aber bei Kalt- und Warmblütern Anästhesie hervor. 0,5—1 gr tödten ein Kaninchen. Das Jodoform CHJ_3 wirkt schon wesentlich verschieden, es ist unter den speciellen Giften, Cap. VII, aufgeführt.

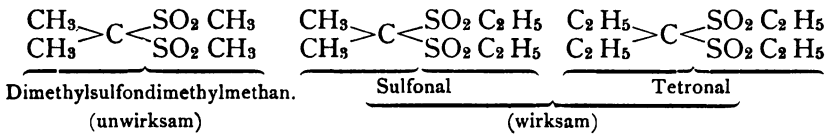
Die höheren Glieder der Methanreihe resp. Methylenreihe und ihre Isomeren sind zwar noch nicht in Bezug auf ihre Giftwirkungen verglichen,[1]) indessen es ergibt sich eine steigende Giftwirkung bei den Alkoholen sowohl, als bei der Einführung der verschiedenen Alkyle in giftig wirkende Substanzen, wie z. B. Kendrick und Dewar beim Pyridin gezeigt haben.

Werden in's Lupetidin (Dimethylpiperidin) in der Parastellung zum Stickstoff die Alkyle, vom Methyl bis zum Butyl eingeführt, so nimmt die Intensität der Giftwirkung zu und ändert sich bei den höheren Alkylen der Character der Giftwirkung (Gürber). Bei der Vergleichung von Methyl- und Aethylhaltigen Disulfonen hat sich ergeben, dass die Wirkung mit der Aethylgruppe zusammenhängt

---

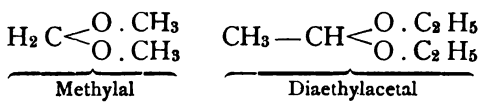
[1]) Nach Holländer ist das Trimethylaethylen $C_5H_{10} = \begin{matrix} C<CH_3 \\ \| \quad CH_3 \\ C<H \\ \quad\ CH_3 \end{matrix}$ ein starkes Anaestheticum (Therap. Monatsh. 1891).

und dass nur Methylhaltiges Product unwirksam ist, d. h. keine Rauscherscheinungen und Schlafsucht herbeiführt. Ferner wurde gefunden, dass es bei den Disulfonen gleichgiltig ist, ob die Aethylgruppe direct am Kohlenstoff oder am Schwefel sitzt.[1])



Baumann und Kast fanden ferner beim Tetronal eine stärkere hypnotische Wirkung als beim Sulfonal und Trional, $\begin{matrix}CH_3\\C_2H_5\end{matrix}>C(SO_2C_2H_5)_2$, sie fanden das Propylidendiaethylsulfon $C_2H_5CH:(SO_2C_2H_5)_2$ von stärkerer Wirkung als das Aethylidendiaethylsulfon $CH_3CH:(SO_2C_2H_5)_2$ und kamen überhaupt zum Schlusse, dass die Intensität der Wirkung der Disulfone durch die Zahl der in ihnen enthaltenen Aethylgruppen bedingt wird.[2])

Auch bei den Acetalen zeigt sich ein erheblicher Unterschied je nachdem Methyl oder Aethyl in ihnen enthaltenist. Das Diaethylacetal ist nach Mering von doppelt so intensiver betäubender Wirkung als das Dimethylacetal (Methylal):



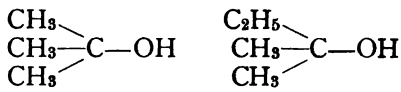
Derselbe Unterschied wird sich bei den Ketonen ergeben. — Sulfonal, in 1 pr. mille Lösung schadet weder Amoeben noch Infusorien, noch Diatomeen, noch Fadenalgen binnen 24 Stunden im Geringsten, auch lebende Nematoden und Rotatorien kann man noch beobachten, doch scheinen letztere schon zu kränkeln. Chloralhydrat wirkt energischer, es tödtet in dieser Verdünnung zwar noch nicht nach 3 Stunden, wohl aber nach 24 Stunden Infusorien, Rotatorien und Diatomeen; Fadenalgen dagegen noch nicht, auch lebende Nematoden sind noch zu sehen.

---

[1]) Baumann und Kast, Z. phys. Chem. **14**, 52.

[2]) Während hier also ein sehr bedeutender Unterschied in der Wirkung von Methyl und Aethyl sich ergibt, soll nach Jolyet und Cahours (C. r. I. 1131) kein Unterschied in der Wirkung zwischen Methyl- und Aethylanilin existiren. Während ferner Sulfone kräftige Wirkungen äussern können, sind Sulfonsäuren und Aetherschwefelsäuren der Methanreihe ungiftig. (E. Salkowski, J. Th. **6**, 63.)

Die Aethylgruppe ist auch in tertiären Alkoholen wirksamer als die Methylgruppe, so fanden Mering und Thierfelder, dass das Dimethylaethylcarbinol (das Amylenhydrat) Schlaf erzeugend wirkt in Dosen, in denen das Trimethylcarbinol unwirksam ist.[1])



Trimethylcarbinol Amylenhydrat.

Das Amylenhydrat ist ein dem Chloralhydrat ähnlich wirkendes Hypnoticum (Gürtler 1888), von dem bis 7 g. pro Tag vom Menschen vertragen werden können.

Methyl- und Aethylalkohol sind für alle Organismen nur als schwache Gifte zu bezeichnen; denn selbst die so empfindlichen Infusorien ertragen 1procentige Lösungen längere Zeit, manche Arten sogar mehrere Tage. Algen ertragen eine 2prozentige Lösung bis 24 Stunden, nicht mehr aber eine von 4 Prozent, während Schimmelvegetationen auch diese Concentration noch ertragen, allerdings unter Hemmungserscheinungen. Nach Manasseïn wirken erst 10 Prozent Alkohol zur Nährlösung gesetzt bedeutend schädigend auf Schimmelpilze. Dass Bierhefe auch diese Concentration noch erträgt, ist bekannt.

Für höhere Thiere soll der Methylalkohol CH_3OH nach Beaumetz schädlicher sein als der Aethylalkohol, was früher bestritten wurde. Nencki und Sieber haben gezeigt, dass unter dem Einflusse von Alkohol (sowie von Aether, Chloroform und Chloral) die Oxydation in den thierischen Geweben herabgesetzt wird.[2]) Nach Beck und Bauer erleiden Hunde durch mässige Gaben Alkohol eine Verminderung, durch grössere aber eine Vermehrung der Oxydation.[3]) Das vermehrte Wärmegefühl bei Alkoholzufuhr wird auf eine Erweiterung der Gefässe der äusseren Haut zurückgeführt.

Der Isopropylalkohol ($CH_3—CH\,OH—CH_3$) wirkt auf Thiere stark schlafbringend, beim Menschen reichen 1 bis 2 cc. aus;

[1]) Z. physiol. Chem. **9**, 511.

[2]) Pflüg. Arch. **31**, 332. Nach Munk wird bei mässigem Alkoholgenuss auch die Harnstoffausscheidung vermindert. — Wie Pfeffer fand, hat Aethylalkohol sowie Säuren und Alkalien eine repulsive Wirkung auf niedere Organismen (Bacterien, Flagellaten, Volvocineen). Ueber chemotactische Bewegungen, Leipzig 1886.

[3]) Z. Biol. **10**, 252. Nach Weiske befördert Alkohol bei Herbivoren die Eiweisszersetzung.

Kaninchen, bei 1—2 cc. pro Kilo, verfallen rasch in Schlaf und erfahren eine Lähmung der Extremitäten.[1]) Unter isomeren Alkoholen zeigen sich Unterschiede, normaler Butylalkohol ist giftiger als Isobutylalkohol (Gibbs und Reichert).[2]) Ferner wirken nach Schapirow (1887) primäre Alkohole anders als tertiäre, erstere reizend, letztere niederdrückend auf das Gehirn.

Die primären Alkohole wirken nach Mering weniger narkotisch, als die secundären und diese weniger als die tertiären. Mit der Zahl der C-Atome in der verzweigten Kette nimmt ferner die narkotische Wirkung zu. Harnstoffderivate mit primären Alkylen wirken nicht narkotisch, wohl aber solche mit tertiären. Die Wirkung steigt auch hier mit der Zahl der C-Atome; auch Pinakone wirken narkotisch und hier zeigt sich ebenfalls das Steigen der narkotischen Wirkung mit der Zahl der C-Atome im Molecül.[3])

Gibbs und Reichert (l. c.) geben für die subcutan pro Kilogramm Thier tötlich wirkenden Dosen von Alkoholen folgende Werthe: Propylalkohol 1,6—2,5 g, Isopropylalkohol 1,3—2 g, Butylalkohol 0,3—0,6 g, Isobutylalkohol 1,3—2 g, secundärer Butylalkohol 1,0—1,5 g, tertiärer Butylalkohol 1,0—1,2 g, Heptylalkohol 0,1—0,2 g, Oktylalkohol 0,05—0,1 g, Allylalkohol 0,2—0,24 g, Benzylalkohol 0,4—0,6 g, Cuminalkohol 0,25—0,3 g. Der Giftcharacter nimmt ab, resp. verschwindet bei den mehrwerthigen Alkoholen, offenbar weil der Bewegungszustand in den Moleculen verändert wird; so ist z. B. der Propylalkohol ein katalytisches Gift zu nennen, nicht mehr aber das um zwei Sauerstoffatome reichere Glycerin:

Propylalkohol

Glycerin.

Auch durch Einführung der Carboxylgruppe wird bei Kohlenwasserstoffen der Fettreihe und den Alkoholen, indem Säuren entstehen, der Giftcharacter ganz verändert, und bei aromatischen

[1]) Friedlaender J. Th. **18**, 26.

[2]) Americ. Chemist **13**, 361.

[3]) Schneegans und Mering, Ch. C. 1892 II. Bei solchen Vergleichen können natürlich nur Körper mit ähnlicher Constitution herangezogen werden, nicht aber solche mit verschiedener. So meinte Biernacki, Pflüg. Arch. **49**, 112, Thymol sei desshalb giftiger als Chloralhydrat, weil es mehr C-Atome im Molecül besitze!!

Kohlenwasserstoffen und Phenolen bedeutend abgeschwächt. So fand Nencki (1870), dass vom Benzol C_6H_6 höchstens bis 8 g pro Tag vom menschlichen Organismus ertragen werden können, von der Benzoësäure[1]) $C_6H_5 . COOH$ aber mehr als das Doppelte, und dass 5 g Naphtalin $C_{10}H_8$ beim Menschen schon erhebliche Störungen, besonders Reizungen der Harnwege, herbeiführen, Naphtalincarbonsäure $C_{10}H_7 . COOH$ aber ohne jeden Schaden in dieser Menge genommen werden kann.

Der Eintritt eines Alkyls in andere Gifte kann bald die Giftwirkung verstärken, bald abschwächen, je nach der Natur des Giftes. Auch hängt sehr viel davon ab, ob das Alkyl an den Stickstoff, oder an den Kohlenstoff, oder an Sauerstoffatome tritt[2]).

So ist nach Stolnikow[3]) Dimethylresorcin $C_6H_4(OCH_3)_2$ giftiger als Resorcin $(m)C_6H_4(OH)_2$[4]). Ich fand Anisol $C_6H_5O . CH_3$ für Algen, Bacterien und Infusorien giftiger als Phenol, C_6H_5OH.

Nach Cohn[5]) ist der salzsaure Aethyläther des Tyrosins stark giftig für Kaninchen, während doch Tyrosin selbst nicht als Gift bezeichnet werden kann.

Aethoxy- und Methoxycoffeïn haben ausser Coffeïnwirkung noch eine narkotische Nebenwirkung (Filehne).

Eine Abschwächung durch Methylirung beobachtete dagegen Giacosa[6]) bei aromatischen Oxysäuren; Methylsalicylsäure $(o)C_6H_4<^{O . CH_3}_{COOH}$ (sowie die isomere Anissäure $(p)C_6H_4<^{O . CH_3}_{COOH}$) sind schwächer antiseptisch und werden von Thieren in grösseren Mengen ertragen, als die Salicylsäure $C_6H_4<^{OH}_{COOH}$.

---

[1]) Es ist eigenthümlich, dass auch das Hexacarboxylbenzol (Mellithsäure $C_6[CO_2H]_6$) noch giftig wirken soll, wie Knop bei Maispflanzen beobachtete (Bot. C. **22**, II. 36).

[2]) Der oben beim Sulfonal erwähnte Fall, dass es keinen Unterschied ausmacht, ob das Alkyl am Kohlenstoff oder am Schwefel sitzt, darf durchaus nicht generalisirt werden!

[3]) Z. physiol. Chem. **8**, 237.

[4]) Bei dem isomeren Brenzcatechin hat allerdings Brieger mit der Methylirung der Hydroxylgruppen eine Abnahme der Giftwirkung bei höheren Thieren beobachtet. Ch. C. 1889, II. 156; das mag damit zusammenhängen, dass Brenzcatechin durch seine Autoxydation besonders in alkalischen Flüssigkeiten überhaupt ein weit stärkeres Gift als Resorcin ist.

[5]) Chem. C. 1889 II. 1055.

[6]) Ann. di chim. e di famacol. 1877.

Eine bedeutende Abschwächung der Giftwirkung findet auch bei der Einführung einer zweiten Methylgruppe in das Arsenmonomethyl statt (Baeyer)[1]).

$\underbrace{As(CH_3)Cl_2}_{\text{stark giftig}}$ $\underbrace{As(CH_3)_2Cl}_{\text{schwach giftig.}}$ (Arsendimethylchlorid)

Zu den stärkeren katalytischen Giften gehören Schwefelkohlenstoff CS_2, Chloroform $CHCl_3$, Chlorkohlenstoff und Aethyläther $(C_2H_5)_2O$. Dann folgen Esterarten, leichtflüchtige Kohlenwasserstoffe der Methan- und Benzolreihe[2]), Bromäthyl, Methylal, polymere Aldehyde[3]), die chlorirten Aldehyde: Aethylchloral, Butylchloral. Als ein nur schwaches, auf niedere Organismen nicht wirkendes katalytisches Gift ist noch das Stickstoffoxydul zu erwähnen. Mit Schwefelkohlenstoff gesättigtes Wasser[4]) tötet sehr bald Algen, Bacterien und niedere Wasserthiere. Im Dunste von Schwefelkohlenstoff, Aether oder Chloroform fault Fleisch nicht. Auch pathogene Bacillen werden vom Chloroformdunste bald getötet (H. Buchner). Rhizopoden und Myxomyceten werden nach Kühne in wenigen Minuten von Aether- und Chloroformdunst getötet, ich beobachtete das Gleiche bei Algen. Halbgesättigtes Chloroformwasser (die Löslichkeit ist sehr gering) hebt bei Wurzelhaaren von Trianea bogotensis binnen fünf Minuten die Plasmaströmung auf (Pfeffer). Eine wässerige Lösung von 0,1 % Essigsäureäthylester kann von Algen eine Reihe von Tagen ertragen werden, ebenso von Aceton, Methylal, Pinakon; Acetessigäther wirkt weit schädlicher; doch wird derselbe bei einer Verdünnung von 0,2 ‰ von

---

[1]) Bei Zinnsalzen wird dagegen nach der Verbindung von Aethyl mit dem Metall eine Steigerung der Giftwirkung beobachtet (Bodlaender), ebenso bei Bleisalzen.

[2]) Besonders sind hier die ätherischen Oele zu erwähnen; sie enthalten ausser Terpenen häufig noch andere wirksame Substanzen, wie Phenole, Ester, Ketone, Aldehyde etc. Die gegen Bacterien wirksamsten ätherischen Oele sind nach Riedlin: Lavendel-, Eukalyptus- und Rosmarinöl.

[3]) Die einfachen Aldehyde haben in den meisten Fällen wohl eine zweifache Wirkung (siehe Cap. IV).

[4]) Die Löslichkeit in Wasser ist so gering, dass CS_2 meist als unlöslich darin betrachtet wird. Doch nimmt das Wasser starken Geruch und Geschmack davon an. Körper, welche wie Xantogensäure, $CS{<}^{SH}_{OC_2H_5}$, leicht Schwefelkohlenstoff abspalten, wirken auch anästhetisch (Lewin), $CS{<}^{SH}_{OC_2H_5} = CS_2 + C_2H_5OH$.

Spirogyren mehrere Tage noch gut ertragen und Bokorny beobachtete dann sogar Stärkebildung aus diesem Material.

Dem Schwefelkohlenstoff CS_2 nahestehend ist das Kohlenoxysulfid COS. Frösche sterben in diesem Gase nach 15 bis 20 Minuten, Ratten und Meerschweinchen unter den Zeichen des Erstickungstodes schon durch kleine Mengen; H_2S wird dabei nicht gebildet[1]).

Unter den hypnotisch wirkenden Stoffen spielt das Chloral $CCl_3—C\overset{O}{\underset{H}{<}}$ resp. das Chloralhydrat $CCl_3—C\overset{OH}{\underset{H}{<}}OH$ eine wichtige Rolle. Butylchloral wirkt nach Liebreich verschieden vom Aethylchloral, indem es meist schon vor dem Schlafe Anästhesie am Kopfe erzeugt.

Aus der aromatischen Reihe mögen noch als katalytische Gifte das Anethol, $CH_3O.C_6H_4.CH:CH.CH_3$, der Campher, und das Nitrobenzol genannt werden. Das Anethol bringt in Dosen von 2 g beim Menschen Kopfschmerz und leichten Rausch hervor, und 5 g können ein Kaninchen töten. Das Nitrobenzol hat jedenfalls einen zweifachen Giftcharacter, einen oxydirenden und einen katalytischen. In höheren Thieren wird jedenfalls leicht die Nitrogruppe durch ihren oxydirenden Effect Schaden bringen können, während bei gewöhnlicher Temperatur und den niederen Organismen mehr der katalytische Giftcharacter hervortreten dürfte. In Wasser, das mit 0,2 $^0/_{00}$ Nitrobenzol geschüttelt wurde, sterben Algenzellen innerhalb 24 Stunden ab, Infusorien noch weit früher. Betreffs des Benzols selbst sei noch eine Beobachtung von Christiani erwähnt, dass drei Frösche, welche in $^1/_2$ Liter Wasser gebracht wurden, das fünf Tropfen Benzol enthielt, nach zehn Minuten erhöhte Reflexerregbarkeit und bald darauf paralytische Erscheinungen zeigten.[2])

Sehr bedeutende Unterschiede in der katalytischen Giftwirkung zeigen organische Schwefelverbindungen. So ist, bei 1 $^0/_{00}$ in Wasser gelöst, Methylsulfid $CH_3 — S — CH_3$ weder schädlich für Algen noch für Infusorien, Thiophen dagegen selbst bei nur 0,1 $^0/_{00}$, wie

---

[1]) Radziejewski, Virch. Arch. **53**, 370.

[2]) Z. physiol. Chem. II. Von Chlor- und Brombenzol werden 3—5 g pro Tag von ausgewachsenen kräftigen Hunden ertragen (Baumann).

ich fand, noch intensiv giftig für diese Organismen.[1]) Thiophen, C_4H_4S, ist nach Hefftер[2]) nur ein schwächeres Gift für Säugethiere, Hunde vertragen bis zu 2 g pro Tag, Kaninchen werden aber schon bei 0,5 g unwohl. Das thiophensulfosaure Natron ist ganz ungiftig (Spiegel). α-Methylthiophen tötet Kaninchen in Gaben von 1 g, dagegen ist die durch Oxydation daraus hervorgehende α-Thiophensäure, $(C_4H_3S)CO\,OH$, in Dosen von 2 g unschädlich (Heffter).

Der Eintritt von Chloratomen steigert auch bei den schwefelhaltigen Giften die Giftwirkung. So wirkt auf höhere Thiere Schwefeläthyl, $C_2H_5 — S — C_2H_5$, nur schwach, Monochlorschwefeläthyl stärker, das Dichlorschwefeläthyl, $C_2H_4Cl — S — C_2H_4Cl$, aber sehr stark giftig.[3]) Bei kurzem Einathmen der Dämpfe des letzteren gingen Kaninchen bald zu Grunde, und eine Spur des Oeles auf das Ohr des Thieres aufgepinselt, führte heftige Entzündung der Augen und Ohren herbei. Unter Eiterung fielen nach einigen Wochen die Ohren nekrotisch ab. Eine solche Beobachtung hat H. Buchner auch bei Anwendung von Bibrompropionsäuremethyläther gemacht;[4]) er vergleicht die Wirkung mit der von Tappeiner bei Anwendung von Fluornatrium am Kaninchenohre beobachteten Erscheinung.

Capitel III.

Die durch Salzbildung wirkenden Gifte.

Die Proteinstoffe ähneln in ihrem chemischen Charakter am meisten den Amidosäuren, d. h. sie können sich sowohl mit Säuren als mit Basen verbinden und salzartige Verbindungen liefern. Geschieht das nun mit den Proteïnstoffen lebender Protoplasten, so

---

[1]) Thiophen löst sich nur in geringen Spuren in Wasser. Methylmercaptan $CH_3—SH$ tötet in 0,1 p. m. Lösung binnen 24 Stunden grössere Infusorien und Würmer, sowie Diatomeen. Kleinere Infusorien und Flagellaten sowie Fadenalgen leben nach dieser Zeit noch.

[2]) Pflüg. Arch. **39**, 421 und Chem. C. 1890 I.

[3]) V. Meyer, Ber. d. Chem. Ges. **20**, 1725.

[4]) Ber. d. Morph.-Physiol. Ges. in München 1890 S. 109.

kann das Störungen mit sich bringen, welche zum Tode führen. Wir können bei diesen Giften drei Gruppen unterscheiden:

1) die Säuren,
2) die löslichen Mineralbasen,
3) die Salze der Schwermetalle.

1. Die Säuren.

Gegenüber Säuren[1]) bemerken wir bei den verschiedenen Organismen sowohl, wie auch bei den verschiedenen funktionirenden Zellen ein- und desselben Organismus eine oft sehr verschiedene Resistenzfähigkeit. Die Menge Salzsäure, welche z. B. der Magen erträgt, tötet andere sensiblere Gewebe; 1 g HCl wirkt tödtlich pro Kilogramm bei Kaninchen (Walter). Geradezu merkwürdig resistent sind die 2—3procentige Schwefelsäure secernirenden Drüsenzellen bei einigen Meeresschnecken (Dolium, Cassis, Tritonium).

Zu den widerstandsfähigeren Objekten gehören Schimmelpilze, sie vertragen eine 1prozentige Phosphorsäure, während die meisten Bacterienarten, sowie die Algen und Infusorien sehr empfindlich sind. Unter den Bacterien begegnen wir aber grossen Unterschieden in der Empfindlichkeit. So können Milzbrandbacillen 48 Stunden lang eine 1prozentige und deren Sporen ebensolang eine 2prozentige Salzsäure vertragen (Dyrmont). Der Cholerabacillus ist aber schon gegen eine 0,1procentige Salzsäure empfindlich, etwas resistenter ist der Bac. prodigiosus, und wieder resistenter als dieser ist der Typhusbacillus.[2])

Organische Säuren wirken schwächer als die starken Mineralsäuren, wenn sie nicht noch eine specifische Nebenwirkung äussern, wie Oxalsäure oder Ameisensäure. Als ein noch gegen 4proc. Essigsäure resistentes Thierchen ist das Essigälchen (Rhabditis aceti) zu erwähnen, von widerstandsfähigeren Pilzen sei die Bierhefe und Bacterium aceti genannt. Gegen verdünnte organische Säuren resistent sind auch gewisse Plasmatheile von Geweben höherer Pflanzen, nämlich die Vacuolenwände, welche ja häufig einen sauren Zellsaft einschliessen. Dem Protoplasma der Droseratentakel sind Weinsäure und Citronensäure in einer Verdünnung von 0,23 % nicht

[1]) Ausgenommen sind hier natürlich Säuren mit specifischer Giftwirkung, wie schweflige, arsenige oder salpetrige Säure.

[2]) Stern, Z. Hyg. 12, 121.

schädlich, wohl aber Ameisensäure, Essigsäure, Milchsäure, Oxalsäure, Benzoësäure bei der gleichen Verdünnung.[1]) Gegen organische Säuren sehr empfindlich sind manche Algenarten, wie Spirogyra und Sphaeroplea. In 0,1% Citronensäure sterben sie schon nach 30 Minuten, in 0,05% Aepfel- oder Weinsäure binnen 24 Stunden, in 0,01% dieser Säuren nach einigen Tagen; ja sogar die schwächere Asparaginsäure tötet sie bei 0,1% nach einigen Tagen.[2])

Ameisensäure, $H.C\overset{O}{\underset{OH,}{<}}$ übt (wegen ihrer Aldehyd-Natur wahrscheinlich) vielfach eine ganz besonders schädliche Wirkung aus. Die Fäulniss der Gelatine wird verhindert durch 0,25%, die Gärung des Rohrzuckers[3]) durch 0,05% und die Entwicklung mancher pathogener Bacterien soll schon durch 0,006% Ameisensäure verhindert werden.

2. Die löslichen Mineralbasen.

Es gehören hieher besonders die Aetzalkalien, sowie die alkalischen Erden, Kalk, Baryt, Strontian. Die Wirkung der Aetzalkalien ist zwar eine aufquellende auf Protoplasma, allein bis der Quellungsprocess beginnt, ist der Tod längst eingetreten; die primäre Wirkung ist jedenfalls Bildung einer Verbindung in den Oberflächenschichten des lebenden Protoplasmas, worauf Absterben und später der Quellungsprocess erfolgt. In 0,1 procentiger Kali- oder Natronlauge sterben niedere Wasserthiere und Wasserpflanzen in kürzester Frist. — Algen, wie Spirogyren werden sogar dann noch von Kalkwasser getötet, wenn es im gesättigten Zustande mit destillirtem Wasser auf das zehnfache verdünnt wird, also höchstens 0,013% CaO enthält.

In Nährgelatine mit 0,1% KOH wachsen Typhusbacillen noch, bei 0,14% aber nicht mehr. Cholerabacillen wachsen noch bei 0,14%, nicht mehr aber bei 0,18%[4])

[1]) Darwin, Die insectenfressenden Pflanzen.

[2]) Selbstverständlich ist für diese Versuche nicht Kalkcarbonat haltiges Quellwasser, sondern nur destillirtes Wasser verwendbar. Mit letzterem müssen aber Controlversuche angestellt werden, da es von den Destillationsapparaten her leicht Spuren von schweren Metallen enthalten kann, die schädlich wirken.

[3]) Hugo Schulz, J. Th. **15**, 526. Nach Erlenmeyer wirken Mekonsäure und Rhodanwasserstoff ebenso intensiv gärungshindernd als Ameisensäure (Bayr. Ak.-Ber. 1875).

[4]) Kitasato, Z. Hyg. **3**, 418. (Die Nährgelatine bindet jedenfalls einen Theil des Kalis.)

Nach Liborius genügt ein Gehalt von 0,0074% Aetzkalk in verdünntem Bouillon, um Typhusbacillen zu töten; bei Cholerabacillen[1]) 0.0246% CaO, Bei concentrirtem Bouillon ist nach Kitasato weit mehr CaO erforderlich.

Dutrochet verglich die Wirkung von Weinsäure mit derjenigen von Aetzkali auf die Bewegung im Protoplasma der Alge Chara. In Kalilösung von 0,05% hörte die Strömung nach 35 Minuten, von 1% nach 2—3 Minuten, in Weinsäure von 0,1% nach 1 Stunde, in solcher von 2% nach 10 Minuten auf.[2]) Weinsäure ist also auch hier ein schwächeres Gift als Aetzkali.

Gegenüber der Wirkung der Laugen erscheinen die Wirkungen der Alkalicarbonate nur unbedeutend. Viele Bacterienarten gedeihen nur in alkalisch reagierenden Flüssigkeiten, oft enthalten solche Kalium- oder Natriumcarbonate bis zu 0,5%. Typhusbacillen indessen vertragen 0,8% nicht mehr, und Cholerabacillen sterben bei 1% K_2CO_3 (Liborius).

Während Ascariden in 0,5% Schwefelsäure nach 2 Stunden, in 2% Aetznatron nach 20 Minuten sterben, leben sie in 5,8% Natriumcarbonatlösung 5—6 Stunden.[3])

Ich beobachtete im stark alkalisch reagirenden Wasser des Owens Lake (enthaltend unter andern 2,5% kohlensaures Natron) am Ostabhange der Sierra Nevada in Californien, zahlreiche lebende Infusorien, Copepoden, Larven einer gewissen Fliegenart (Ephydra), ferner Schimmelpilze.[4])

3. Die Wirkung der Salze der Schwermetalle.

Wenn Amidosäuren mit Salzen von Schwermetallen behandelt werden, so kann entweder Wasserstoff in der Carboxylgruppe oder in der Amidogruppe durch das Metall ersetzt werden. Auch bei Harnstoffderivaten und manchen Basen ist der Wasserstoff der Amidogruppe durch Metalle ersetzbar. In complizirteren Verbindungen, wie den Proteïnstoffen, wird an Stickstoff und an Sauerstoff gebundener Wasserstoff ersetzbar sein. Manche Metalle, wie Silber und Quecksilber, ersetzen sogar mit Vorliebe den Wasserstoff der

---

[1]) Z. Hyg. 2.

[2]) Hermann's Physiologie Bd. I.

[3]) Schröder, Arch. f. exp. Path., 1886.

[4]) Petermann's Geographische Mittheilungen, 1877.

Amidogruppen. Vielleicht beruht es gerade hierauf, dass die Salze des Silbers und Quecksilbers[1]) durch besondere Giftigkeit sich auszeichnen.[2])

Quecksilber-, Silber-, und Kupfersalze führen selbst bei einer Verdünnung von 1:1 Million bei empfindlichen Spirogyren nach einigen Tagen den Tod herbei, wobei zuerst der Chlorophyllkörper angegriffen wird. Von metallischen Doppelcyaniden wirken die von Silber, Quecksilber und Gold am schädlichsten auf Milzbrandbacillen, dann folgen die von Cu, Pd und Zn, schliesslich die von Pt, Jr, Os (Behring). Die Entwicklung von Milzbrandbacillen in Nährbouillon wird durch Quecksilbersublimat $HgCl_2$ noch bei einer Verdünnung von 1:330000 aufgehoben, in Blut noch bei 1:8000 (Behring).

Nach Richet[3]) beeinträchtigt schon 1 mg Sublimat pro Liter Versuchsflüssigkeit die Thätigkeit der Milchsäurebacillen; ebenso wirkt Kupfersulfat. Schimmelsporen werden in einer $1^0/_{00}$ Sublimatlösung bald getötet. Nach Binz wirkt $HgCl_2$ noch bei einer Verdünnung von 1:50000 binnen 20 Minuten tötlich auf Infusorien. Ascariden sterben nach Schröder (l. c.) in 0,1 % $HgCl_2$-Lösung nach einer Stunde; 0,015 g $HgCl_2$ sind tötlich für ein Kaninchen (Binz). Nach Viquerat (Chem. C. 1889 II) sind bei subcutaner Injection schon 0,010 g die letale Dose pro kg Thier.

Silbersalze wirken unter Umständen noch energischer als Quecksilbersalze auf Bacterien (Behring). Silbernitrat 1 : 10,000 tötet Milzbrandbacillen in einer Minute, wenn nicht eine grössere Eiweissmenge in der Nährlösung anwesend ist, wodurch das Silber gebunden werden kann (Jerosch). Es tötet ferner bei 0,1 % Tetanusbacillen in fünf Minuten, $HgCl_2$ aber tötet sie erst in vier Stunden (Tizzoni und Cattani).

Weinsaures Kupfer-Natrium subcutan injicirt, wirkt lähmend auf die Nerven, auf die Muskeln erst in zweiter Linie.[4]) Nach

[1]) Dass auch Quecksilberdiphenyl, und sogar metallisches Quecksilber (wenn in Dunstform eingeathmet) giftig wirken, beruht auf der Umwandlung in salzartige Verbindungen im thierischen Körper. Ein Liter Luft kann bei 20° 0,7 mg Hg-Dampf aufnehmen.

[2]) Die Erklärung, welche H. Schulz für die Giftwirkung verschiedener Metallsalze versucht (Herbeiführung von Oxydation und Reduction in den Zellen), dürfte wohl nur in einzelnen Fällen zutreffen (Arch. exp. Path. 1884).

[3]) C. r. 114.

[4]) Curci, Chem. C. 1887, S. 324.

Roger wirken Kupfersalze, besonders auch Kupferalbuminat subcutan injicirt, weit giftiger als per os.

Relativ resistent gegen Kupfersulfat ist der gewöhnliche Schimmelpilz, (Penicillium), der erst bei 0,25% Kupfersulfat in der Nährlösung eine bedeutende Störung des Wachsthums erfährt (Manasseïn l. c.). Hiegegen sind wieder Conidien mancher Pilze äusserst empfindlich gegen Kupfersalze.[1])

Zu den schwächeren Metallgiften gehört der Eisenvitriol. Phanerogamen in Nährlösungen gesetzt, die 1 $^0/_{00}$ dieses Salzes enthalten, können über eine Woche lang lebend bleiben (Bokorny).

Von den Chloriden des Nickels und Cobalts töten 2—4 mg einen Frosch.[2]) 0,0625 g $NiSO_4$ töten ein Meerschweinchen.[3]) Hunde vertragen nach Roos 0,166 g Nickelacetat pro Tag ohne Störung.

Uransalze sind sehr giftig für Thiere. Von weinsaurem Uranoxydnatron reichen 0,5—2 mg pro kg Körpergewicht hin, um den Tod unter Lähmungserscheinungen herbeizuführen.[4])

Zinksalze sind für Phanerogamen etwa dreimal so giftig als Bleisalze (Nobbe). Manche Pflanzen gedeihen zwar auf zinkspathhaltigem Boden und weisen dann in ihrer Asche oft bis 1% ZnO auf; aber in Nährlösungen, welche bis 0,02% eines Zinksalzes enthalten, gedeihen sie nicht mehr, die Wurzeln sterben bald ab. (Freitag).

2 mg Zinkacetat sind letal für Frösche.

Nach Richet sind Cadmiumsalze für Milchsäure-Bacillen weit giftiger als Zinksalze;[5]) während 0,15 p. mille Cadmiumsulfat die Gärthätigkeit dieser Bacillen hindert, wirkt 1 p. mille Zinksulfat noch nicht schädlich. Wismuthsalze scheinen für Gärungspilze nicht stark giftig zu sein,[6]) für Thiere aber sind leicht lösliche

---

[1]) Richet (C. r. 97) verglich die Gewichtsmenge von Metallen, welche in Form von Chlorid in 1 Liter Wasser gelöst, Fische binnen 48 Stunden töten, und fand für

Hg''	0,00029 gr
Zn	0,0084
Cd	0,017
Cu''	0,0033
Ni	0,125
Fe'''	0,014

[2]) Coppola, J. Th. **15**, 76.

[3]) Laborde und Riche, Chem. C. 1888, 289.

[4]) Woroschilsky, Chem. C. 1890 II. 453.

[5]) C. r. 114.

[6]) Massen und Pawlow, J. Th. **17**, 495.

Salze wie Wismuthammoniumcitrat entschieden giftig (Dalché und Villejean), denn schon 0,008 g töten ein Kaninchen in 1½ Stunden.

Knop[1]) verglich verschiedene Metallsalze in ihrer Wirkung auf Maispflanzen, welche in Nährlösungen gezogen wurden; er fand bei 0,05 g pro Liter Nährlösung giftig für Mais: Gold-, Silber-, Cobalt-, Zink-, Cadmium- und Thalliumsalze. Blei- und Wismuthsalze wirkten zwar verzögernd auf das Wachsthum der Keimlinge, aber die sonstigen Functionen gingen ungestört vor sich.

Die Zinnsalze gehören zu den giftigeren Metallsalzen; bemerkenswerth ist, dass essigsaures Zinntriäthyl viel schädlicher wirkt als die entsprechende Menge weinsaures Zinnoxydul (Bodlaender). Dieser Forscher bewies an Thieren die Möglichkeit chronischer Zinnvergiftungen bei fortdauernden kleinen Dosen von Zinnsalzen.[2])

Nach Blake[3]) sind die Thalliumoxydsalze weit giftiger als die Thalliumoxydulsalze und er glaubt desshalb, dass chemische Gründe für diese Giftwirkung ausgeschlossen seien. Wenn man aber bedenkt, dass sich die Oxydsalze weit leichter dissociiren in Base und Säure, und dass die Oxydsalze auch wohl oxydirend wirken können, die Oxydulsalze aber nicht, so wird man jener Ansicht kaum beistimmen können. 14 mg salpetersaures Thalliumoxyd wirken intravenös einem Kaninchen injicirt tötlich, noch nicht aber 50 mg schwefelsaures Thalliumoxydul (Blake). Ich fand, dass Thalliumoxydulsalze für niedere Pflanzen ziemlich starke Gifte sind; Spirogyren starben in einer 1 p. mille Thalliumsulfatlösung schon nach 4—6 Stunden, resistentere Algen nach 1—2 Tagen.

Bleisalze, welche auf niedere pflanzliche Organismen weit schwächer giftig wirken als Kupfer-, Silber- und Quecksilbersalze, rufen bei Thieren ziemlich intensive gastroenteritische Erscheinungen hervor, die Schleimhäute sterben ab, wie beim salpetersauren Silber und der lokalen Aetzwirkung in Magen und Darm folgt später die Allgemeinvergiftung. Verdünnte Bleilösungen wirken bei Schleimhäuten beschränkend auf Secretionen und verengernd auf die Blutgefässe (Nothnagel und Rossbach). Acute allgemeine Blei-

[1]) Botan. C. **22**, 35 (1885).

[2]) Z. Hyg. **2**, 241; Chem. C. 1887, 644.

[3]) Memoires de la Société de Biologie 1889. Nach Blake steigt die physiologische Wirkung der Metallsalze mit dem Atomgewicht des Metalls innerhalb einer isomorphen Gruppe (Ber. D. Chem. Ges. **14**, 394).

vergiftungen können durch Alkylverbindungen des Bleies (essigsaures Bleitriaethyl, $CH_3\,CO—O\,Pb\,(C_2\,H_5)_3$ herbeigeführt werden; es wird dadurch Erregung nervöser Apparate, Krämpfe, Kolik und Erschöpfung der Muskeln hervorgerufen.

Bei den Platinsalzen ist hervorzuheben, dass nach Hofmeister die Salze der Platinbasen wesentlich anders wirken, als die gewöhnlichen Platinsalze. Mit Vermehrung der Ammoniakgruppen tritt eine curareartige Wirkung (siehe Cap. VI) hervor. Ob das Platin in jenen Basen zwei- oder vierwerthig fungirt, ist weniger von Bedeutung.

$\underbrace{Pt\,(NH_3)_2\,Cl_4}_{\text{schwach giftig}}$ $\underbrace{Pt\,(NH_2)_4\,Cl_2}_{\text{stärker giftig.}}$

Capitel IV.

Die substituirenden Gifte.

Wenn man von der älteren Anschauung ausgeht, dass das Eiweiss des lebenden Protoplasmas chemisch dieselbe Substanz sei, als dasjenige des abgestorbenen, so sind zahlreiche Giftwirkungen absolut nicht zu erklären.[1]) Höchst räthselhaft muss es z. B. erscheinen, dass Diamid $N_2\,H_4$ und Hydroxylamin $NH_2\,OH$ selbst bei erstaunlichen Verdünnungen giftig auf alles Lebendige wirken, während jene Stoffe nicht die geringste Wirkung auf abgestorbenes Plasma oder aufgelöste gewöhnliche passive Eiweissstoffe besitzen. Es müssen also im Eiweiss des lebenden Plasmas Atomgruppirungen labiler Art vorhanden sein, welche damit reagiren können und da

[1]) Zu welchen Absurditäten oft Leute kommen, welche nicht auf dem neueren chemischen Standpunkt stehen, geht aus folgender köstlicher Probe hervor: Nach Curci (Chem. C., 1892, I) hat der Kohlenstoff paralysirende, der Wasserstoff aufregende Wirkung, der Sauerstoff aber ist indifferent. Je mehr Kohlenstoff und je weniger Wasserstoff in einem Kohlenwasserstoff ist, desto grösser die paralysirende Wirkung. In der Hydroxylgruppe hat der Wasserstoff eine beträchtliche Wirkung, weil der Sauerstoff indifferent ist. Hydroxylirte Kohlenwasserstoffe haben in Folge der Hydroxyle eine aufregende Wirkung und zugleich eine paralysirende durch den Kohlenwasserstoff. In den die Imidogruppe enthaltenden Körpern überwiegt die aufregende Wirkung des Wasserstoffs die schwach paralysirende des Stickstoffs. (Sapienti sat!)

kommen nach dem heutigen Standpunkte der Wissenschaft nur Aldehyd- und Ketongruppen in Betracht. Erstere sind die labileren, noch bei weit grösserer Verdünnung als letztere reagirenden Gruppen. Ueber das Diamid schrieb der Entdecker desselben Th. Curtius an den Verfasser dieser Schrift: »das Diamid legt selbst in stärkst saurer Lösung jede Aldehydgruppe fest, während Ketone nur auf das freie Diamid wirken.«

Dass im Eiweiss des lebenden Protoplasmas Amido- und Aldehydgruppen vorhanden sind, welche dem Complex eine äusserst labile Beschaffenheit verleihen, schloss ich i. J. 1880 aus einer von mir aufgestellten Eiweissbildungshypothese[1]), ebenso dass durch Einwirkung der vorhandenen Aldehydgruppen auf einen Theil der Amidogruppen das stabilere Eiweiss des toten Plasmas entsteht, also durch eine Atom-Umlagerung, wobei der Aldehydcharakter verloren geht. Meine Hypothese der Eiweissbildung in Pflanzenzellen wurde aus der pflanzenphysiologischen Thatsache abgeleitet, dass beim Eiweissumsatz in Pflanzenzellen, (bei der Keimung, bei Verdunkelung der Pflanzen) Asparagin als Hauptprodukt auftritt, wenn Kohlehydrate mangeln. Th. Hartig hat zuerst, später haben Pfeffer, Borodin und besonders E. Schulze diese Erscheinung weiterstudirt.[2])

Ich schloss weiter aus meiner Hypothese, dass alle diejenigen Stoffe, welche noch bei grosser Verdünnung in Aldehyd- oder in Amidogruppen eingreifen, Gifte für alles Lebendige sein müssen. Diese Folgerung hat sich bis jetzt vollständig bestätigt.

Zu den selbst bei grosser Verdünnung in Aldehydgruppen eingreifenden Substanzen gehören: Hydroxylamin NH_2OH, Diamid, N_2H_4 und dessen Derivat, das Phenylhydrazin $C_6H_5.NH.NH_2$. In zweiter Linie kommt hier in Betracht das freie Ammoniak NH_3, die Phenole, — besonders aber die Amidophenole[3]) — dann Blau-

---

[1]) Pflüger's Arch. 22, 508.

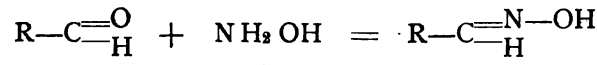
[2]) Vergl. auch O. Loew und Th. Bokorny: Die chemische Kraftquelle im lebenden Protoplasma, München 1882; ferner Flora 1892, Beiheft.

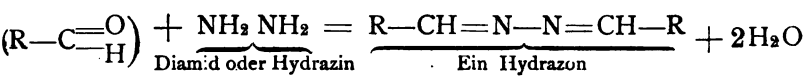
[3]) Nach Haegele (Ber. D. Chem. Ges. 25, 2753) reagiren Amidophenole fast ebenso leicht mit Aldehyden als Phenylhydrazin. Baumann und Herter beobachteten in Uebereinstimmung damit eine stark giftige Wirkung bei Säugethieren nach Darreichung von Paraamidophenol (Z. physiol. Ch. I 253). Ich fand, dass in einer

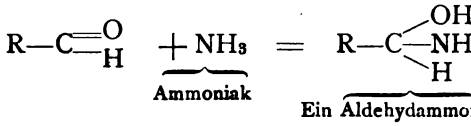
säure, Schwefelwasserstoff, schweflige Säure, respective die sauren Sulfite.

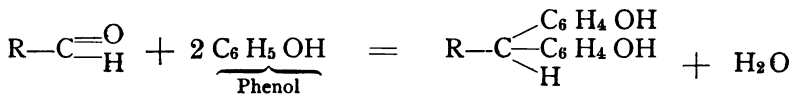
Auf labile Amidogruppen wirken bei grosser Verdünnung noch Salpetrige Säure (resp. Stickoxyd), Formaldehyd und andere sehr labile Aldehyde.

Bei allen diesen Einwirkungen finden Substitutionen statt, desshalb der Name »substituirend wirkende Gifte«. Anbei einige Beispiele:









Die Giftigkeit des Hydroxylamins wurde zuerst von Raimundi und Bertoni[1]) beobachtet; kleine Hunde werden durch 0,5 g, Frösche durch 2—3 mg schon getötet, wobei zuerst Erregung dann Collaps mit Erstickungssymptomen auftritt; auch Wirkung auf die rothen Blutkörperchen wurde beobachtet. Die Entstehung grösserer Mengen Methämoglobin sollte nach Lewin allein ausreichen, diese Vergiftungen zu erklären, allein dieses wurde von Binz widerlegt.[2]) Dieser Forscher zeigte auch in Uebereinstimmung mit

---

1‰ Lösung von Paraamidophenol Infusorien und Algen binnen 3 Stunden sterben. Auch Amidophenylmercaptan (ortho) $C_6H_4(SH)(NH_2)$ hat eine giftige Wirkung, es erzeugt Entzündungen und Geschwüre (A. W. Hofmann, Ber. D. Chem. Ges. **20**, 2261).

[1]) J. Th. 12, 147. Binz beobachtete, dass bei einem Hunde von 5,2 kg 1,5 gr salzsaures NH_2OH (mit Soda neutralisirt) noch nicht tötlich wirkte, wohl aber 2,5 gr bei einem 3,38 kg schweren. Nach Gibbs und Reichert sind 0,2—0,3 gr Hydroxylamin pro kg Thier tötlich, wenn per os gegeben, von der Vene aus schon 0,06 gr (Ch. C. 1891).

[2]) Virch. Arch. 1888 und 1889.

Raimundi und Bertoni, dass sich im Blute etwas Nitrit aus dem Hydroxylamin bildet, dass ferner Nitrite bei weitem nicht so intensiv wirken wie das Hydroxylamin. Schon hieraus und noch mehr aus dem weit giftigeren Verhalten des Hydroxylamins zu niederen Organismen und Pflanzen kann geschlossen werden, dass die wesentliche Wirkung dieses Giftes nicht durch eine Umwandlung in Nitrit erklärt werden kann.[1]) Binz zeigte, dass schon 0,1 g pro kg Thier hinreicht, um neben der Parese auch Krämpfe zu veranlassen.« Nach Lewin[2]) töten 0,05 g des salzsauren Hydroxylamins eine Taube in drei Minuten, und 0,1 g eine 63 g schwere Schildkröte in drei Stunden. B. Hofer[3]) beobachtete Lähmung der contractilen Elemente durch Hydroxylamin, bei Infusorien, Würmern und Mollusken. Eine 0,1 % Lösung des freien Hydroxylamins lähmte z. B. Wimpern und Fussmuskeln von Rotatorien in 10—15 Minuten. Ich habe die hohe Giftigkeit dieses Körpers für die verschiedensten Wasserthiere (Würmer, Insectenlarven, Crustaceen, Schnecken, Infusorien etc.) dargethan.[4]) In einer Verdünnung von 1 : 20000 mit Strychnin verglichen, erweist es sich giftiger als letzteres für Infusorien. Noch bei 1 : 100000 tötet freies Hydroxylamin Diatomeen binnen 24 Stunden!

V. Meyer und E. Schulze beobachteten die hohe Giftigkeit für Keimlinge von Mais und Gerste[5]) und sowohl Knop als ich konstatirten dasselbe ebenfalls für Maispflanzen. Ich beobachtete dass 0,1 % der freien Base Schimmelpilze, Sprosshefe und Fäulnissbacterien tötet (l. c.), Marpmann fand dasselbe für Pneumoniekokken und Andere für Bacillen des Tetanus, des Rauschbrands und des malignen Oedems. —

Eine giftige Wirkung haben auch noch manche organische Derivate des Hydroxylamins, so nach Mering das Benzenylamidoxim $C_6H_5—C\leqslant^{NH_2}_{NOH}$, von dem 0,5 g einen Hund, 0,1 g ein Kaninchen und 0,03 g einen Frosch töten.[6]) Ich fand, dass

---

[1]) Vergl. Loew, J. Th. 20, 253.
[2]) Arch. exp. Path. 1889, S. 318.
[3]) Z. wiss. Mikrosc. 1890.
[4]) Pflüg. Arch. 1885, S. 516.
[5]) Ber. D. Chem. G. 1884. 1554.
[6]) Ibid. 1885, S. 1054.

Acetoxim $\begin{matrix}CH_3\\CH_3\end{matrix}>C=N-OH$ in 0,1 % Lösung Algen binnen 24 Stunden tötet, nicht aber Fäulnissbacterien in guter Nährlösung. Nach Paschkis und Obermeyer wirken die Ketoxime auf höhere Thiere nur ausnahmsweise giftiger als die Ketone aus denen sie entstanden sind.[1]) Geprüft wurden die Oxime des Acetons, des Diäthylketons, des Methyl-Nonylketons, Methylphenylketons und des Camphers. Methämoglobinbildung fand nicht statt, es wurde nur Narkose und Blutdruckverminderung beobachtet; nur beim Campheroxim übertraf (beim Frosch und Meerschweinchen) die erregende Wirkung die lähmende.

Was das Diamid betrifft, so beobachtete ich, dass es Keimlinge, Algen, niedere Pilze, Infusorien und niedere Wasserthiere in völlig neutralen Lösungen rasch tötet.[2]) Noch bei einer Verdünnung von 1:10,000 tötet das Sulfat verschiedene Algenarten in 1—2 Tagen, bei 1:2000 binnen 12 Stunden verschiedene Wasserthiere; noch bei 1:5000 wirkt es bacterienfeindlich.

H. Buchner fand (l. c.), dass 0,5 g des Diamidsulfats ein Kaninchen in $1^1/_2$ Stunden, 0,1 g ein Meerschweinchen in $1^1/_3$ Stunde unter Krämpfen und Lähmungserscheinungen töten; er constatirte ferner stark giftige Wirkung auf Cholerabacillen.

Die giftige Wirkung des Phenylhydrazins $C_6H_5.NH.NH_2$ auf Säugethiere wurde von Nencki, von J. Rosenthal und von Georg Hoppe-Seyler studirt. Auch hier findet eine Veränderung des Blutfarbstoffs statt; es entsteht aus Oxyhämoglobin ein brauner Farbstoff und Hämoglobin; der Harn enthält Blut, Phenol, und eine alkalische Kupferlösung reducirende Substanz (Phenylhydrazin wirkt selbst reducirend). Es genügen 0,05 g salzsaures Phenylhydrazin unter die Haut injicirt, 0,5 g vom Magen aus, um ein mittelgrosses Kaninchen zu töten.[3]) — Dasselbe Salz tötet bei einer Verdünnung von 1:15,000 nach 18 Stunden alles thierische wie pflanzliche Leben des Wassers,[4]) während das so nahestehende

---

[1]) Monatshefte für Chemie 1892, S. 451. Es wäre zu prüfen, ob nicht ein Theil der Oxime Umlagerung im Thierkörper erfährt.

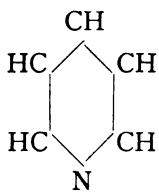
[2]) Ber. D. Chem. Ges. 1890, S. 3203. Da das Diamidsulfat sauer reagirt, so wurde die Lösung stets mit Soda genau neutralisirt.

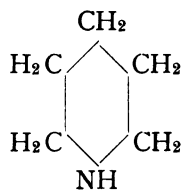
[3]) G. Hoppe-Seyler, Z. physiol. Ch. **9**, 39.

[4]) O. Loew, Pflüg. Arch. **35**, 526.

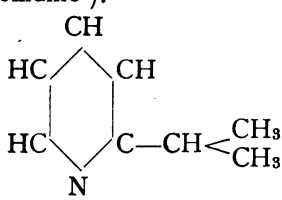
Anilin (als salzsaures Salz) bei gleicher Verdünnung Alles intact lässt! Selbst bei 1:50,000 wirkt jenes Salz auf niedere Organismen noch giftig. Bei 0,5 $^0/_{00}$ wird Schimmel- und Bacterienentwicklung verhindert.

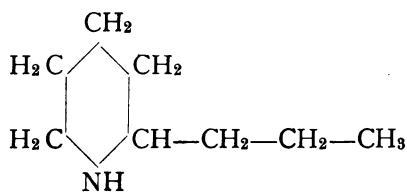
Das Anilin $C_6H_5NH_2$ ist ein weit schwächeres Gift als Phenylhydrazin $C_6H_5.NH.NH_2$, ebenso wie freies Ammoniak[1]) ein weit schwächeres ist als Diamid. Der am Stickstoff haftende Wasserstoff kann unter Umständen äusserst leicht, unter andern wieder nur schwer in Aldehydgruppen eingreifen, benachbarte Gruppen bedingen dessen Labilitätsgrad, die Reactionsfähigkeit. Körper ferner, welche geringe oder keine Giftwirkung besitzen und tertiär gebundenen Stickstoff enthalten, können durch Wasserstoffzufuhr und Bildung der Imidogruppe zu starken Giften werden. So ist Piperidin, welches von Königs aus Pyridin durch Wasserstoffzufuhr erhalten worden ist, ein weit stärkeres Gift als Pyridin:[2])


Pyridin


Piperidin

In analoger Weise ist Coniin ein weit intensiveres Gift als die Collidine[3]):


Ein Collidin, $C_8H_{11}N$


Coniin, $C_8H_{17}N$

Ebenso wirkt Tetrahydrochinolin[4]) weit energischer auf Thiere als Chinolin (Filehne).

---

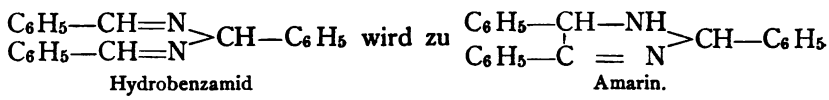
[1]) Das freie Ammoniak wirkt z. B. bei 0,2 % in Nährgelatine hemmend auf Typhusbacillen, erst bei 0,3 % wirkt es auf dieselben tötlich (Liborius).

[2]) Loew, Pflüg. Arch. **35**, 527. Eine 0,2 % Lösung von freiem Pyridin tötet z. B. Infusorien und niedere Pilze nicht, wohl aber eine ebenso starke Lösung von Piperidin.

[3]) Vergl. Kendrik und Dewar, Ber. D. Chem. Ges. **7**, 1458.

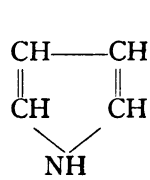
[4]) L. Hoffmann und W. Koenigs, Ibid. **16**, 739.

Die Bildung der Imidogruppe kann auch bei Umlagerungen von Körpern mit tertiärgebundenem Stickstoff zu Stande kommen so z. B. bei der Bildung von Amarin aus Hydrobenzamid:[1])

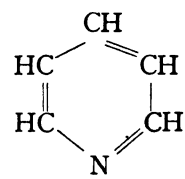


Hydrobenzamid Amarin.

In der That finden wir auch hier, dass mit der Bildung der NH-Gruppe ein intensives Gift entstanden ist, 0,25 g essigsaures Amarin töten subcutan injicirt schon einen Hund, 0,08 g ein Meerschweinchen[2]); sehr giftig wirkt es auch auf Vögel, Fische und Frösche, während das isomere Hydrobenzamid in diesen Dosen nicht im Geringsten schadet. Bei Pflanzen zeigt sich der gleiche Unterschied.[3]) Auf dem Vorhandensein der Imidogruppe im Pyrrol mag es wohl auch beruhen, dass dieses weit giftiger wirkt als das ihm nahestehende Pyridin:



Pyrrol



Pyridin

Während Hunde wochenlang tägliche Dosen von 1 g essigsaurem Pyridin ohne Schaden ertragen,[4]) bewirken schon 0,4 g Pyrrol Ikterus, Blutungen aus Magen und Darm, Hämoglobinurie und Glucosurie.[5]) (Carbopyrrolsäure wirkt schwächer). Ich konnte auch bei niederstehenden pflanzlichen wie thierischen Organismen grosse Unterschiede im gleichen Sinne constatiren.[6])

Von der Aldehydtheorie ausgehend, erklären sich diese Gesetzmässigkeiten sehr leicht; denn Imidogruppen von gewisser Labilität können noch leicht in Aldehydgruppen

---

[1]) Durch Erhitzen auf 130° oder Kochen mit Kalilauge.
[2]) Bacchetti, Jahresber. d. Chem. 1855.
[3]) Bokorny, Pringsh. Jahrb. für wiss. Bot. 1887.
[4]) His, Arch. exp. Path. **22**, 254.
[5]) Ginzberg, Dissertation, Königsberg 1891.
[6]) Loew, Pflüg. Arch. **40**, 444.

eingreifen, tertiär gebundener Stickstoff aber nicht.[1]) Ist die Theorie richtig, so müssen auch Körper mit labilen Amidogruppen einerseits in ihrer Giftwirkung zunehmen, wenn noch eine zweite Amidogruppe eingeführt wird, sie müssen ferner an Giftigkeit abnehmen, wenn die Amidogruppe in die Imidogruppe verwandelt wird z. B. durch Einführung eines Alkyls oder Acidyls. Diese beiden Forderungen werden durch die Beobachtungen erfüllt. Phenylendiamine sind giftiger als Anilin,[2]) Toluylendiamine giftiger als die Toluidine.[3]) — Wird aber im Anilin ein Wasserstoffatom der NH_2-Gruppe durch ein Alkyl, z. B. Methyl oder Aethyl, ersetzt, so nimmt die Giftwirkung ab und diese Körper haben keine krampferregende Wirkungen; wenn jedoch dieselben Alkyle den Wasserstoff des Benzolkernes ersetzen, also die Amidogruppe erhalten bleibt, so bleibt die krampferregende Wirkung.[4])

Noch bedeutender ist die Abschwächung der Wirkung, wenn ein Acidyl z. B. das Radical der Essigsäure in die Amidogruppe eintritt, wie die Vergleiche von Anilin mit Acetanilid (Antifebrin) und Phenylhydrazin mit Acetylphenylhydrazin (Pyrodin) ergeben:

$\underbrace{C_6H_5NH_2}_{\text{Anilin}}$ $\underbrace{C_6H_5 . NH . CO . CH_3}_{\text{Antifebrin}^5)}$ $\underbrace{C_6H_5 . NH . NH_2}_{\text{Phenylhydrazin}}$

$\underbrace{C_6H_5 . NH . NH . CO . CH_3}_{\text{Pyrodin.}}$

---

[1]) Freilich gibt es auch Fälle, in denen Körper mit tertiär gebundenem Stickstoff sehr leicht mit Aldehyden reagiren — ich erinnere an Dimethylanilin — aber hier ist es nicht die Stickstoffgruppe, die reagirt, sondern Wasserstoff des Benzolkernes.

[2]) Paraphenylendiamin $NH_2 — C_6H_4 — NH_2$ bewirkt schon bei 0,1 gr pro kg beim Hund Speichelfluss, Erbrechen, Diarrhoe, Diurese und Tod in 2 Stunden; Metaphenylendiamin in 12—15 Stunden (Dubois und Vignon, C. r. 107). Nach Gibbs und Hare ist bei den Toluidinen die para-Verbindung weit giftiger als die ortho-Verbindung.

[3]) Versuche an Algen wurden von Bokorny mitgetheilt (l. c. S. 218).

[4]) Lazaro, Chem. C. 1892 II. Es mag hier auch erwähnt werden, dass Rosanilin für Algen ein stärkeres Gift ist, als Anilinblau, dort sind die Amidogruppen intact, hier nicht.

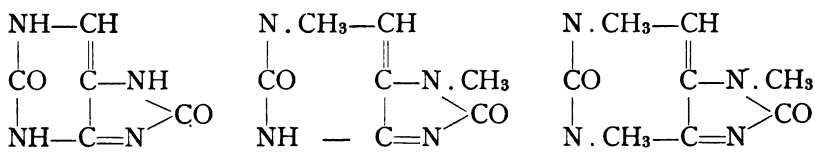
[5]) Die entsprechende Ameisensäureverbindung $C_6H_5 . NH . (CO)H$ soll intensiver und etwas verschieden von dem Antifebrin wirken. Das Parabromphenylacetamid $C_2H_3O . NH . C_6H_4Br$. (Antisepsin) wirkt bei 0,045 gr subcutan und 0,120 gr per os tötlich (unter Asphyxie) pro kg Hund (Chirone). — In Verdünnung von 1 : 300 bis 1 : 1500 hindert es die Entwicklung von Streptokokken und Staphylokokken, von

Eine ähnliche Abschwächung beobachteten Gergens und Baumann (J. Th. 6) beim Vergleich von Dicyandiamidin mit Guanidin, welch' letzteres (als Sulfat gegeben) den Cyanamid ähnlich stark toxische Erscheinungen an Thieren hervorruft.

$$\underbrace{N{\equiv}C{-}NH_2}_{\text{Cyanamid}} \qquad \underbrace{HN{=}C{<}^{NH_2}_{NH_2}}_{\text{Guanidin}} \qquad \underbrace{HN{=}C{<}^{NH_2}_{NH\,.\,CO\,.\,NH_2}}_{\text{Dicyandiamidin}}$$

Das Dicyandiamidin ist so wenig giftig, wie Kreatin, ein Kaninchen verträgt 1 g.

Ferner finden wir eine Abnahme der Giftwirkung, wenn Imidogruppen alkylirt oder acidylirt werden, also tertiäre Stickstoffbindung hergestellt wird. Das am Stickstoff methylirte Phenylurethan ist weniger schädlich für Thiere als das nicht methylirte, das »Euphorin« $CO{<}^{NH\,.\,C_6H_5}_{O\,.\,C_2H_5}$, letzteres wirkt auch antiseptisch und antizymotisch.[1]) Wird das Tetrahydrochinolin am Stickstoff methylirt, so sinkt die antiseptische Wirkung.[2]) Mit der Anhäufung von Methylgruppen an die Stickstoffatome des Xanthins nimmt der muskelerstarrende und lähmende Einfluss des Xanthins ab. Theobromin ist ein schwächeres Gift als Xanthin, und Coffein wieder schwächer als Theobromin.[3])



Xanthin Theobromin Coffein.

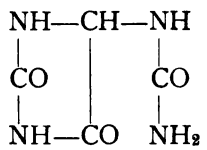
Das Allantoin wirkt nicht auf die spinale Erregbarkeit ein, erhöht aber die Excitabilität der Muskeln beim Frosch und verursacht wie Xanthin Muskelstarre, während das Alloxanthin diese Wirkungen nicht besitzt (Baldi).

Mycoderma aceti und Oidium lactis. Es mag hier noch erwähnt werden, dass Phenylglycocoll $C_6H_5 - NH - CH_2 - COOH$ für Hefe und Conferven giftig ist (Ubaldi 1892), während Glycocoll selbst, $H_2N - CH_2 - COOH$ ein Nährstoff ist.

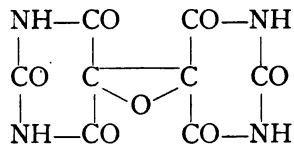
[1]) Giacosa, Ann. di Chim. 1891.

[2]) Loew, Pflüg. Arch. 40.

[3]) Filehne, Arch. f. Anat. u. Physiol. 1886. Nach Baldi ruft das Coffein auch eine Hyperexcitabilität der Muskeln und des Rückenmarks hervor.



Allantoin



Alloxanthin.

Man beobachtet hier also Abnahme der Giftwirkung, wenn die Anzahl der CO-Gruppen im Molecül zunimmt. Der CO-Gruppe kommt aber zwischen zwei NH-Gruppen ein wesentlich anderer Werth zu, als zwischen zwei CH_2-Gruppen, ihre Activität ist dort ebenso abgeschwächt wie die der NH-Gruppen. Eintreten von negativen Atomgruppen in Harnstoff und Guanidin hebt die Giftwirkung dieser Körper auf Algen ganz auf, ja es entstehen dann gute Nährstoffe[1]) für dieselben (Hydantoin, Kreatin). Aehnlich verhält es sich, wenn in Acetylderivate aromatischer Amine noch ein Carboxyl eingeführt wird, wie Nencki und Boutmy (l. c.) mittheilten, die Malonanilsäure ist schwächer giftig als Antifebrin, die Phenacetincarbonsäure schwächer als Phenacetin,

$\underbrace{C_6H_5.NH.CO.CH_3}_{\text{Antifebrin}}$ $\underbrace{C_6H_5.NH.CO.CH_2.COOH}_{\text{Malonanilsäure}}$

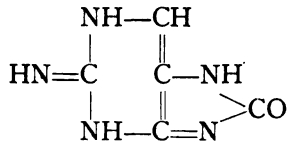
$\underbrace{C_6H_4{<}^{O.C_2H_5\ (1)}_{NH.CO.CH_3\ (4)}}_{\text{Phenacetin}}$ $\underbrace{C_6H_4{<}^{O.C_2H_5\ (1)}_{NH.CO.CH_2.COOH\ (4)}}_{\text{Phenacetincarbonsäure.}}$

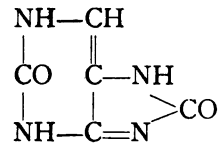
Mit der Ausbildung des negativen Characters eines Molecüls, nimmt hier (ebenso wie bei den Amidosäuren die Amidogruppe) die Imidogruppe in ihrer Reagirfähigkeit ab, die Giftwirkung wird verringert.

Freilich begegnet man auch Fällen, in denen obige Schlussfolgerungen nicht zuzutreffen scheinen; Nebenumstände, deren Erforschung von ganz besonderem Interesse sein müsste, bewirken hier das Gegentheil von unserer Erwartung. So ist nach Filehne (l. c.) im Gegensatz zu Xanthin, das Guanin nicht giftig (das Sarkin $C_5H_4N_4O$ nur schwach).

---

[1]) Loew und Bokorny, J. pract. Chem. **36**, 279.


Guanin


Xanthin.

Das Tetrahydrochinolin ist weniger antiseptisch als das Chinolin (Loew), das vierfach methylirte Putrescin (Ammoniumbase?) ist äusserst giftig, während das Putrescin selbst ungiftig ist (Brieger),[1]) das Paramido-diphenyl $C_6H_5—C_6H_4—NH_2$ wirkt giftig, nicht aber das Benzidin $NH_2—C_6H_4—C_6H_4—NH_2$.[2])

Azo- und Diazoverbindungen scheinen noch wenig geprüft zu sein. Nach Oddo[3]) ist Naphtylazoacetessigsäure ungiftig; ich fand die fast gleichzeitig von Bamberger und von Pechmann entdeckte Formazylcarbonsäure nicht bacterien feindlich (als Kaliumsalz angewandt). Triazobenzol ist für Kaninchen ein schwaches, für Hunde ein stärkeres Gift (Oddo l. c).

Die Giftwirkung der Phenole.

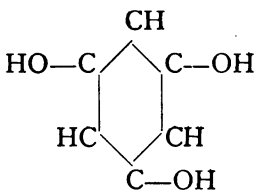
Die Giftigkeit des Hauptrepräsentanten dieser Gruppe, des Phenols oder Carbolsäure wurde früher zu erklären versucht durch eine Coagulation der Eiweissstoffe, aber Binz verwarf mit Recht diese Ansicht. Eine richtige Erklärung lässt sich hier offenbar nur geben, wenn wir uns auf den Boden der Anschauung stellen, dass das Eiweiss der lebenden Zellen eine labilere Substanz ist, als das der toten oder als das gewöhnliche lösliche Eiweiss. Phenole greifen leicht in labile Atomgruppen ein, besonders in Aldehyde. So hat Baeyer z. B. gezeigt, dass Phenole mit Formaldehyd unlösliche Condensationsproducte liefern; wenn eine Hydroxylgruppe in den Benzolkern eintritt, so werden die Benzolwasserstoffatome reagirfähiger (Phenol wird z. B. leichter nitrirt als Benzol) und diese Reagirfähigkeit nimmt zu bis drei Hydroxylgruppen eingetreten sind. So reagiren bei Anwesenheit von HCl verdünnte Lösungen

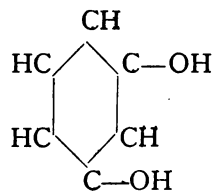
[1]) J. Th. **19**, 474. Das Putrescin ist eines der zahlreichen Ptomaine, welche Brieger aus faulenden Substanzen isolirt hat. Das erste Ptomain wurde bekanntlich von Nencki schon i. J. 1876 isolirt.

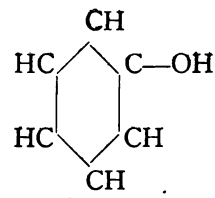
[2]) Klingenberg, J. Th. **21**, 57. Carbazol und Diphenyl sind nach ihm unschädlich.

[3]) Chem. C. 1892 I.

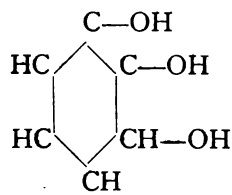
der Trioxybenzole (z. B. Phloroglucin oder Pyrogallol) leichter mit Formaldehyd als solche der Dioxybenzole (Resorcin, Brenzcatechin, Hydrochinon) und diese wieder schneller als eine Lösung des Phenols. Das Phenol verbindet sich mit 1 Mol., die Dioxybenzole aber mit 2 Mol. ungesättigter Kohlenwasserstoffe (Koenigs und Mai). Diese Reagirfähigkeit nimmt ab, wenn negative Gruppen (Carboxyl, Sulfogruppe) in jene Molecüle eintreten. So reagiren z. B. Salicylsäure oder Protocatechusäure in verdünnten Lösungen gar nicht mehr mit Formaldehyd, Gallussäure nur sehr langsam. Genau dieser Reagirfähigkeit parallel läuft nun der Grad der Giftigkeit. Stolnikow beobachtete z. B., dass für Frösche Phloroglucin giftiger ist als Resorcin und dieses giftiger als Phenol.

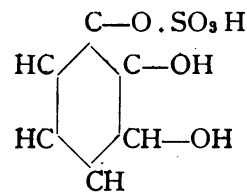

Phloroglucin


Resorcin


Phenol

Baumann beobachtete, dass Phenolschwefelsäure weit weniger giftig ist als Phenol, und Stolnikow,[1]) dass Resorcinschwefelsäure resp. Pyrogallolschwefelsäure weit schwächer wirken als Resorcin resp. Pyrogallol.

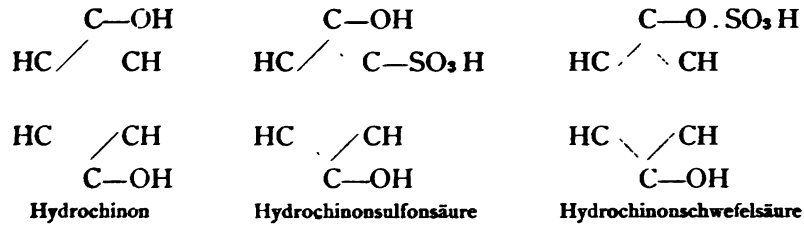

Pyrogallol


Pyrogallolätherschwefelsäure.

Die Sulfosäuren der Phenole sind meines Wissens noch nicht toxicologisch geprüft, es würde sich aber sicher herausstellen, dass z. B. Hydrochinonsulfonsäure ebenso wie die Hydrochinonschwefelsäure schwächer wirkt als Hydrochinon:[2])

[1]) Z. physiol. Chem. 8, 280.

[2]) Es sei hier auch auf die schwierigere Oxydation der sauren Schwefelsäure- und Phosphorsäureäther der homologen Phenole hingewiesen, welche Koenigs und Heymann beobachteten.



Das Hauptsymptom bei Vergiftung mit Carbolsäure oder Phenol C_6H_5OH ist beim Thiere die Lähmung der Nervencentren. Die letale Dose für Frösche ist 0,02—0,03 g, für Kaninchen 0,3—0,5 g, für Katzen 0,5 g, für Hunde 2,5 g, für erwachsene Menschen 10—20 g.[1]) — Es sind tödtlich pro kg bei Mäusen 0,296 g, bei Kaninchen 0,514, bei Ratten 0,657, bei Meerschweinchen 0,680 g.[2])

In 0,5% Lösung des Phenols sterben Ascariden nach drei Stunden (Schröder, l. c.), in 1% Lösung Algen nach 20—30 Minuten, Infusorien fast momentan. Bei 0,1 % Phenol kann man aber selbst nach 15 Stunden noch einzelne lebende Infusorien beobachten, während Algen (Spirogyren) selbst nach drei Tagen noch am Leben sind; es treten hier im Zellsaft häufig feine körnige Ausscheidungen auf, die sehr wahrscheinlich Verbindungen von Phenol mit dem gespeicherten activen Eiweiss sind; dieselben verschwinden beim Einsetzen der Algen in reines Quellwasser nicht wieder. Milzbrandbacillen[3]) sterben schon nach zwei Minuten in 1% Phenol (Koch), Tetanusbacillen aber selbst nach 24 Stunden nicht (Tizzoni und Cattani).

Von den drei isomeren Dioxybenzolen ist Brenzcatechin das stärkste Gift, dann folgt Hydrochinon und hierauf Resorcin, wie Brieger, Gibbs und Hare bei höheren Thieren, ich bei Algen und Infusorien fand. 0,5 g Resorcin wirkt beim Menschen als

---

[1]) Ummethun; Nothnagel und Rossbachs Arzneimittellehre.

[2]) Duplay und Cazin, C. r. 112.

[3]) Nach Koch werden Milzbrandsporen von 5proc. Carbolsäure erst nach 48 Stunden getötet, durch Aether erst nach 30 Tagen, durch absoluten Alkohol erst nach 110 Tagen. Hieran trägt offenbar nur das schwierige Eindringen dieser Substanzen Schuld. Es mag hier erwähnt werden, dass die Phenylborsäure $C_6H_5 . B(OH)_2$ weniger giftig für Thiere ist als Phenol (1,5 g tötet ein Kaninchen) und dass dieselbe sehr entwicklungshemmend auf verschiedene pathogene Microben wirkt (Molinari, Chem. C. 1892 II).

Hypnoticum[1]), 0,04 g vermindern bereits die Harnstoffausscheidung und 0,085 g sind pro kg Hund tötlich.[2]) Nach Gibbs und Hare verhalten sich die tötlichen Dosen der drei Dioxybenzole wie 5 : 10 : 100.

Ich beobachtete, dass eine 1 $^0/_{00}$ Brenzcatechinlösung in Quellwasser Diatomeen und Infusorien schon nach wenigen Minuten tötet, (noch etwas rascher wirkt Pyrogallol), Fadenalgen nach einigen Stunden, etwas langsamer wirkt Hydrochinon, aber beim Resorcin kann man lebende Infusorien nach mehreren Stunden und selbst nach 18 Stunden noch lebende Fadenalgen und Diatomeen wahrnehmen. Parallel mit der Energie der Giftwirkung läuft auch die Fähigkeit sich durch Sauerstoffaufnahme aus der Luft zu bräunen; die Brenzcatechinlösung ist bereits tiefbraun, wenn die des Hydrochinons erst gelblich und die Resorcinlösung noch farblos ist. Offenbar addirt sich dort die Phenolwirkung zur Sauerstoff absorbirenden Wirkung, wodurch eine zweifache Giftwirkung zustande kommt.

Bei den dreifach hydroxylirten Benzolen wurde beobachtet, dass Pyrogallol (OH : OH : OH = 1 : 2 : 3) weit giftiger ist als Phloroglucin (OH : OH : OH = 1 : 3 : 5); auch hier findet man, dass das giftigere durch leichtere Oxydationsfähigkeit an der Luft ausgezeichnet ist. Während Phloroglucin als solches in Pflanzen ziemlich weit verbreitet ist, findet sich das Pyrogallol nur in anderen Formen, so z. B. als Anhydrid der Pyrogallolcarbonsäure (Tannin) vor. Es ist bemerkenswert, dass auch Tannin in 1% Lösung noch tötlich auf Algen wirkt, nicht aber auf Schimmelpilze; letztere können es sogar als Nährstoff verwerthen. —

Von den drei Carbonsäuren des Phenols ist die Orthoverbindung, die Salicylsäure, die giftigste, am meisten antiseptische; sie ist aber weit schwächer als Phenol. Das gleiche Verhältniss zu ihren Mutter-substanzen zeigen die Carbonsäuren des Brenzcatechins und Pyrogallols.[3]) Sehr interessante Versuche über die Abschwächung von Amidophenol durch Einführung der Carboxylgruppe haben in neuerer Zeit Nencki und Boutmy veröffentlicht.[4])

[1]) Menche, C. f. kl. W. 1891.

[2]) Zeni und Betelli, J. Th. **15**, 70.

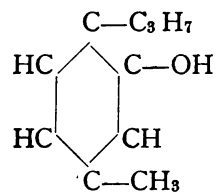
[3]) Baumann, Herter und Preusse, Z. f. physiol. Ch. Bd. 1 und 2.

[4]) Archives des sciences biologiques, St. Petersbourg, I, S. 62.

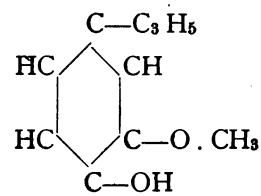
Wie stark der Giftcharakter durch gleichzeitige Einführung der Carboxyl- und der Sulfogruppe in den Benzolkern abnimmt, geht aus dem Verhalten des Saccharins $= C_6H_4<\begin{matrix}CO\\SO_2\end{matrix}>NH$ hervor, von welchem 10 g und mehr von einem Menschen ohne Beschwerden an einem Tag genossen werden können; (auch die im Saccharin vorhandene Imidogruppe ist offenbar nur wenig reactionsfähig wegen der Nähe zweier negativer Gruppen).

Von anderen giftigen Phenolen seien hier nur noch das Kreosol $C_8H_{10}O_2 = CH_3O.C_6H_3(CH_3).OH$, die Orcine $C_7H_8O_2 = CH_3C_6H_3(OH)_2$, die Kresole $CH_3.C_6H_4.OH$, das Guajacol, Thymol und Eugenol genannt. Das Guajacol $CH_3O.C_6H_4.OH$ ist wie das Veratrol $CH_3O.C_6H_4.O.CH_3$ ein Aether des Brenzcatechins. Es bewirkt Lähmungen und Krämpfe, welche letztere indess um so weniger hervortreten, auf je höherer Stufe die Thiere stehen. Das Veratrol bewirkt lediglich tiefe und rasche Lähmungen.[1])

Thymol und Eugenol werden als Antiseptica empfohlen, beide werden vom Menschen in grösseren Dosen ertragen, ersteres nach Martini bis zu 8 g pro Tag, letzteres bis zu 3 g nach Giacosa (in getheilten Dosen). Ersteres soll die Fäulniss im Darme vollständig hindern[2]), letzteres bei 0,25% die Fäulniss von Harn und Bouillon. Grössere Dosen Eugenol bewirken bei Thieren Schwindel und rauschartigen Zustand, sowie Herabsetzung der Temperatur.[3])



Thymol



Eugenol.

[1]) Marfori, Chem. C. 1890 II. 156. Nach Hoelscher hat der kohlensaure Guajakyläther weit geringere Reizwirkung als Guajakol.

[2]) Martini, Ann. di chim. ed. farmac. 1888. Vergl. auch die früheren Arbeiten von Lewin und Husemann.

[3]) Giacosa, Ibid. 1887.

Giftwirkung des Cyanwasserstoffs (Blausäure), CNH.

Die nur einen sehr schwachen Säurecharacter besitzende Blausäure ist für Wirbelthiere bekanntlich ein furchtbares Gift, keineswegs aber von so intensiver Wirkung auf niedere Organismen oder höher stehende Pflanzen. Sie wirkt auf nervöse Centralorgane und hemmt nach Hermann offenbar die respiratorischen Vorgänge in den Geweben, welche besonders von dem Warmblüter keinen Augenblick entbehrt werden können. Dieser Forscher meint, die älteren Anschauungen verwerfend, dass man die Lösung des Räthsels, dass so ausserordentlich geringe Mengen des Giftes so heftig wirken, auf dem Gebiete der Contactwirkungen suchen müsse.[1]) Giacosa[2]) schliesst aus seinen Versuchen, dass die Wirkung derjenigen der Isocyanide (Isonitrile, Carbylamine) zu vergleichen sei, insofern Lähmung des Respirationscentrums eintritt, während die echten Nitrile oder Cyanide Coma bewirken.

In neuester Zeit machte es Nef nach dem Vorgange Baeyer's sehr wahrscheinlich, dass die Isocyanide, zu denen er auch die Blausäure rechnet, ein zweiwerthiges Kohlenstoffatom (wie das Kohlenoxyd) enthalten und dass die grosse Reactionsfähigkeit dieser Substanzen hierauf beruhe.[3])

$$\underbrace{CH_3-C\equiv N}_{\text{Methylcyanid}} \qquad \underbrace{CH_3-N=C}_{\text{Methylisocyanid}} \qquad \underbrace{H-N=C}_{\text{Blausäure.}}$$

Nach Calmels[4]) wirkt das Methylisocyanid (Methylcarbylamin) noch giftiger beim Einathmen als wasserfreie Blausäure (Wasserstoffcarbylamin). Man könnte die Wirkung der Blausäure mit ihrer Fähigkeit, in Aldehydgruppen einzugreifen, in Beziehung bringen. Bei gewisser Verdünnung wird sie nur noch in Aldehydgruppen labilster Art eingreifen, erst bei stärkerer Concentration in alle. Ist nun das active Protein der Ganglienzellen labiler, als das anderer Zellen, so begreift man, dass Spuren von Blausäure, welche anderen

---

[1]) Lehrb. d. exper. Toxicologie 1874, S. 295. Auch Geppert (Z. klin. Med. 15) nennt die Blausäurevergiftung eine »innere Erstickung der Organe«.

[2]) Nach Calmels sollen die Gifte der Batrachier, nach Giacosa auch die Gifte einiger Schlangen zu den Isonitrilen gehören (C. r. 98).

[3]) Lieb. Ann. 270, 267,

[4]) J. Th. 14, 356.

Zellen nichts mehr schaden, doch noch die labilsten Ganglienzellen momentan angreifen können. Die Wirkung der Blausäure auf Aldehydgruppen wird durch folgende Gleichung ausgedrückt:

$$(x) - C\overset{=O}{-H} + CNH = (x) - C\overset{CN}{\underset{H}{-OH}}$$

Nach Gréhant genügt $\frac{1}{90000}$ HCN vom Gewichte des Blutes eines Hundes um diesen in wenigen Minuten zu töten. Merkwürdig widerstandskräftig ist nach Harnack der Igel. Eine Dosis Cyankalium, welche eine fast 2 kg schwere Katze in vier Minuten tötet, schadet dem Igel nichts und selbst die fünffache Menge führte nur eine schwere Erkrankung, aber nicht den Tod herbei.[1]) Würmer bleiben in Lösungen von 0,1 $^0/_{00}$ CNH längere Zeit am Leben. Schröder sah Ascariden (Spulwürmer) in einer 3proc. Lösung des fast ebenso giftigen Cyankaliums erst nach $1^1/_4$ Stunden sterben.[2]) Sehr merkwürdig ist, dass ein Myriapod zum Genus Fontaria gehörend,[3]) Blausäure producirt, wenn er gereizt wird.

Bei einer Verdünnung von 1 : 430 tötet Blausäure bald das Protoplasma der Drosera-Tentakel (Darwin). Bei 1 $^0/_{00}$ Verdünnung sterben Infusorien bald, Algen bleiben aber längere Zeit am Leben. Bei gewisser Verdünnung wirkt sie lähmend auf die Gärthätigkeit der Bierhefe, ohne das Leben dieser Zellen zu vernichten. Nach Entfernung der Säure kann die Gärthätigkeit wieder beginnen.[4])

Von giftigen salzartigen Cyanverbindungen sind vor Allem noch das Cyanquecksilber, welches den Giftcharakter der Quecksilbersalze mit dem der Blausäure vereinigt, und das Nitroprussidnatrium zu nennen. Letzteres, $Na_2 Fe(CN)_5 NO + 2aq$, tötet (bei 0,2 g pro kg Thier) unter den Symptomen der Blausäurevergiftung.[5]) — Demgegenüber ist das Ferrocyankalium, $K_4 Fe(CN)_6 + 3$ aq., ein auffallend schwaches Gift, offenbar weil es weit schwieriger unter Blausäure-

---

[1]) Nach Preyers früheren Beobachtungen ist dagegen der Igel für Blausäure (welche wie K Cy wirkt) ziemlich empfindlich.

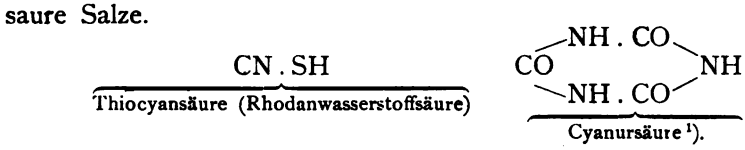
[2]) Arch. exp. Path. **19**, 290.

[3]) Egeling, Pflüg. Arch. **28**, 576.

[4]) Von Blausäure wird auch die Zersetzung von Wasserstoffsuperoxyd durch Blutkörperchen verhindert (Schönbein).

[5]) Hermann, Pflüg. Arch. **39**, 419.

bildung zersetzt wird; es ist selbst bei 2 g pro kg Thier nicht giftig, und führt bei grösseren Mengen Verdauungsstörungen, bei Hunden Erbrechen, bei Meerschweinchen auch diuretische Wirkungen herbei (Combenale und Dubiquet). Lösungen des gelben Blutlaugensalzes in Quellwasser schädigen bei 0,01 % Verdünnung auch Fadenalgen und Diatomeen noch nicht, wohl aber bei 0,5 %. Nach Knop wirkt eine 0,5 ‰ Lösung schädlich auf Mais, ich fand dasselbe bei Buchweizen (Polygonum Fagopyrum). Ebenfalls nur schwache Gifte sind das Schwefelcyankalium und cyanursaure Salze.



Zu den Cyanverbindungen, welche leicht bei Zersetzung Blausäure liefern, und desshalb giftig wirken, gehören Jodcyan, CNJ, und das freie Cyan CN—CN. Letzteres kann aber einen zweifachen Giftcharakter besitzen, indem es auch leicht in labile Amidogruppen einzugreifen vermag. Das Jodcyan wirkt etwa viermal schwächer als Blausäure (Kobert), das freie Cyan etwa fünfmal schwächer (Bunge). Nach Bunge wirken 0,02 Cyan in mässiger Lösung einer Katze subcutan injicirt durch Athmungslähmung tötlich (direkte Krämpfe fehlen).

Was nun die echten Nitrile betrifft, haben dieselben, wie schon erwähnt, keine Blausäurewirkung; Rossbach beobachtete, dass 5 g Cyanaethyl (Propionitril) einen Hund erst nach 36 Stunden unter heftiger Gastroenteritis töteten. Cyanmethyl (Acetonitril) wird in Dosen von 0,43 g von einem 20 kg schweren Hunde ertragen. Schädlicher sollen Benzonitril und Phenylacetonitril sein.[2]) Nach Baumann vertragen kräftige Hunde 6—8 g Benzonitril an 2—3 aufeinander folgenden Tagen. Ich habe beobachtet, dass Acetonitril in 0,5 % Lösung ein guter Nährstoff für manche Bacterien ist. —

[1]) Nach Coppola (1889) ist auch Cyamelid $(CO\ NH)_n$ ungiftig, aber Isocyansäureäther und Isocyanursäureäther giftig, indem sie auf die Athmung wirken und die Centren lähmen. Isosulfocyansäureäther und Dithiocyansäureäthyläther sind schwächer giftig; ungiftig ist das Kaliumsalz der Dithiocyansäure. In 1 ‰ Cyanursäurelösung bleiben niedere Wasserthiere am Leben (Loew, Pflüg. Arch. **35**, 524).

[2]) Giacosa, Z. physiol. Chem. 8, 95.

Giftwirkung des Schwefelwasserstoffs.

Vom Schwefelwasserstoff können zwei Eigenschaften zur Erklärung seiner Giftwirkung herangezogen werden. Erstens oxydirt er sich leicht unter Bildung von Wasser und Schwefel:

$$H_2S + O = H_2O + S,$$

er wird also beim Eindringen in lebende Zellen den gelösten molecularen Sauerstoff an sich reissen und so zur Erstickung der Zellen beitragen können. Er kann aber auch direct in manche labile Atomgruppirungen eingreifen z. B. in Aldehyde und hiebei den Sauerstoff durch Schwefel ersetzen:

$$(x)-C\overset{=O}{-H} + H_2S = (x)-C\overset{=S}{-H} + H_2O$$

Ein Aldehyd — Ein Thioaldehyd.

Sind Aldehydgruppen im Protoplasma-Eiweiss vorhanden, so wird ein solcher Eingriff eine ernstliche Störung bedeuten. Erstere Erklärung kann natürlich bei der Giftwirkung auf anaërobe Spaltpilze nicht richtig sein. — Viele Bacterienarten erzeugen zwar Schwefelwasserstoff,[1]) besonders bei den Zersetzungen von Eiweissstoffen, allein sie ertragen ihn doch nur bis zu einer gewissen Grenze. In einer auch nur zu $^1/_8$ gesättigten Lösung von Schwefelwasserstoff gedeihen die gewöhnlichen Fäulnisspilze nicht mehr, sondern erst bei grösserer Verdünnung.[2]) Auf Algen und Infusorien wirkt Schwefelwasserstoff ziemlich energisch. — Wirbelthiere tötet er durch Lähmung des Centralnervensystems (Pohl, Lehmann, Uschinsky[3]) und das Oxyhaemoglobin des Blutes wird in eine dem Methaemoglobin ähnliche, aber S-haltige Verbindung verwandelt. 25 mg H_2S in wässeriger Lösung einem Kaninchen injicirt töten es bald unter Krämpfen (Uschinsky). In Luft, welche auch nur 0,07 % H_2S enthält, sterben Vögel sehr bald (Faraday). Ein Hund stirbt binnen 2 Minuten bei Einathmung einer Luft, die 2 % H_2S enthält, bei 0,5 % dauert es 45 Minuten (Brouardel und Loge) (C. r. 101.).

[1]) Vergl. u. A. Holschewnikoff, Fortschr. d. Med. 1889, Nr. 6 und Rubner Arch. Hyg. 16.

[2]) Nach Frankland werden Cholerabacillen, Finkler's Spirillen und Bac. pyocyaneus sowohl durch H_2S als auch durch SO_2 rasch getötet. Vom Methylmercaptan wird eine 1‰ Lösung von Bacterien ertragen.

[3]) Z. physiol. Chem. 17, 222.

Giftwirkung des Schwefeldioxyds, SO_2.

Da die schweflige Säure SO_3H_2 (resp. deren Anhydrid SO_2) trotzdem ihr Säurecharacter weit schwächer ausgeprägt ist, als derjenige der Schwefelsäure, doch bei weit grösseren Verdünnungen tötlich wirkt als letztere, so muss sie ausser der Säurewirkung noch eine zweite äusserst schädliche Eigenschaft besitzen und diese kann in einem reducirenden Einfluss oder in einem directen Eingriff in labile oder ungesättigte Atomgruppirungen bestehen. In Form saurer oder primärer Sulfite greift sie leicht in Aldehydgruppen ein und bildet sulfonsaure Salze:

$$\underbrace{(x)-C\overset{O}{\underset{H}{=}}}_{\text{Ein Aldehyd}} + SO_3KH = \underbrace{(x)-C\overset{SO_3K}{\underset{H}{-OH}}}_{\text{Ein oxysulfonsaures Salz.}}$$

Die neutralen oder secundären Sulfite sind weit schwächere Gifte, die offenbar der Hauptsache nach anders wirken als SO_2 oder die primären Sulfite; sie sind als specielle Gifte in Cap. VII abgehandelt. —

Die bleichenden und desinficirenden Eigenschaften der schwefligen Säure weisen auf ihre grosse Energie hin. Nach Buchholz wirkt sie 16 mal so intensiv wie Carbolsäure auf niedere Organismen, wie Fäulnissbacterien.

Nach Linossier tötet 1,25 g SO_2 im Liter Spross- und Schimmelpilze binnen 15 Min. und bei etwa 0,1 $^0/_{00}$ nach 24 Stunden, während Schwefelsäure bei letzterer Verdünnung diesen nicht schadet. Ogata fand, dass Kaninchen bei Inhalation von Luft mit einem Gehalte von 2,5—3 $^0/_{00}$ SO_2 meist nach vier Stunden zu Grunde gingen, Mäuse nach sechs Stunden bei 0,62 $^0/_{00}$, nach 20 Minuten bei 0,807 $^0/_{00}$, Frösche nach 15—20 Minuten bei 1 $^0/_{00}$. — Luft von 0,5 $^0/_{00}$ ist irrespirabel, sie erzeugt Husten und Glottiskrampf. Aehnlich der schwefligen Säure dürfte die nahe verwandte selenige Säure wirken; 3 mg der letzteren sind pro kg beim Hunde tötlich, 0,2 proc. SeO_2 verhindern fast ganz die Fäulniss von Fleischbrühe, geringere Mengen erfahren bald eine Reduction zu Selen[1]). Nach Knop sind selenige- und Selensäure stark giftig für Maispflanzen, Tellursäure (bei 0,05 g pro Liter Nährlösung) aber unschädlich.[2])

[1]) Chabrié und Lapique, C. r. 110.

[2]) Bot. C. 1885 II.

Giftwirkung der Aldehyde.

Es kommt bei den Aldehyden sehr auf den Labilitätsgrad an, ob sie giftig wirken oder nicht. Im nährenden Traubenzucker z. B. haben wir eine wenig energische Aldehydgruppe, im giftigen Formaldehyd aber eine sehr labile und reactionsfähige. Im Allgemeinen kann man sagen, dass »negative« Gruppen die Energie und Reactionsfähigkeit der Aldehydgruppe in einem Molecul abschwächen. Aldehyde greifen mit besonderer Vorliebe in labile Amidogruppen ein und liefern stickstoffhaltige Derivate z. B.

$$\underbrace{C_6H_5NH_2}_{\text{Anilin}} + \underbrace{CH_2O}_{\text{Formaldehyd.}} = C_6H_5N:CH_2 + H_2O$$

Nun kann man sich leicht überzeugen, dass schon in den passiven Eiweissstoffen ein Theil des Stickstoffs in Form von Amidogruppen vorhanden ist; denn beim Behandeln (z. B. des Peptons) mit salpetriger Säure entweicht viel Stickstoffgas[1]), was nicht der Fall wäre, wenn sämmtlicher Stickstoff secundär oder tertiär gebunden wäre. Was zunächst den Formaldehyd betrifft, so zeichnet er sich schon dadurch aus, dass er mit Propepton und, bei Anwesenheit von etwas Salzsäure, auch mit Eiweiss sehr schwer lösliche Verbindungen liefert. Er wirkt auch auf neutrale Ammoniaksalze ein, unter Bildung des sogenannten Hexamethylentetramins. Je labiler aber die Amidogruppen, desto energischer wird er eingreifen! — Ich fand, dass derselbe auf Spaltpilze und Algen noch bei sehr grosser Verdünnung (1 : 10000) tötlich wirkt; ebenso auf Asseln, Würmer und Mollusken, bei 0,5 ‰ Verdünnung in zwei Stunden. Auch die Wirksamkeit der Enzyme wird durch ihn vernichtet[2]).

H. Buchner, Trillat, Aronson beobachteten später auch die starkgiftige Wirkung auf pathogene Bacillen.[3]) Typhusbacillen werden noch bei einer Verdünnung des Formaldehyds von 1 : 20000 getötet und noch bei 1 : 40000 in ihrer Entwicklung

---

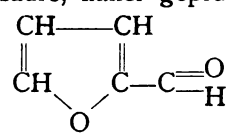
[1]) Vergl. auch Loew, Ueber Eiweiss und die Oxydation desselben, J. pr. Chem. **31**, 129.

[2]) Sitzungsber. der Gesellsch. für Morph. u. Physiol. in München, Mai 1888. Von geformten Fermenten verträgt die Sprosshefe einige Zeit ein 0,1 proc. Lösung des CH_2O. Siehe auch Cap. V.

[3]) C. f. Bakt. 1892; Münchn. Med. Wch. 1889. Nr. 20.

geschwächt. Phanerogamen (Phaseolus, Lobelia, Gnaphalium, Galanthus) sterben beim Begiessen mit $1\,^0/_{00}$ neutraler Formaldehydlösung nach 2—6 Tagen ab (Bokorny). Die tötliche Dosis für Kaninchen beträgt nach Zuntz 0,24 g pro kg. Ein Theil des Formaldehyds findet sich im Harne wieder. Die Verbindung des Formaldehyds mit primärem Natriumsulfit, das oxymethylsulfonsaure Natron $CH_2{<}^{OH}_{SO_3\,Na}$, wirkt weit schwächer; 0,5—1,0 g ist pro kg Kaninchen tötlich, Oxyhaemoglobin wird nicht reducirt; auch wirkt das Salz weder gärungs- noch fäulnissfeindlich, ja eine Spaltpilzart und eine Dematiumform (von Penicillium jedenfalls) können das Salz als Nährstoff verwenden (Loew), und grüne Pflanzen vermögen daraus Stärkemehl zu bilden (Bokorny).

Während der Formaldehyd chemisch direct eingreift, wird mit der Einführung von Alkylen sich wieder katalytische Giftwirkung nebenbei geltend machen (siehe oben Cap. II), was besonders bei den polymeren Formen der Aldehyde hervortreten wird. Coppola unterscheidet bei der Wirkung des Acetaldehyds $CH_3—C{=}^{O}_{H}$ zwei Stadien, das der Bewegungen und das der Anaesthesie. Der Paraldehyd $(CH_3—CHO)_3$ wirkt langsamer und weniger weitgehend, aber nachhaltender schlaferzeugend. Metaldehyd $(CH_3—CHO)_n$ ist noch giftiger und erhöht die Reflexerregbarkeit;[1]) Kaninchen werden 1,25 g pro kg, Hunde bereits durch 0,5 g pro kg getötet (Bokai). Vom Paraldehyd werden Algen bei einer Verdünnung von $0{,}02\,^0/_{00}$ binnen 24 Stunden getötet (Bokorny). Acetaldehyd und Benzaldehyd sind auch starke Gifte für anaërobe Spaltpilze (Kitasato und Weyl). Von anderen Aldehyden ist noch das Furfurol, der Aldehyd der Brenzschleimsäure, näher geprüft worden:

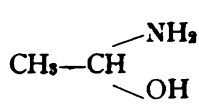


3—4 g töten bei subcutaner Injection einen Hund, schwieriger ist die Vergiftung vom Magen aus. 0,2 g bewirken beim Frosch nach 3—5 Min. Lähmung der quergestreiften Muskeln.[2])

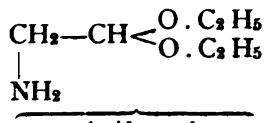
[1]) J. Th. **17**, 52 und **576**. Paraldehyd steigert wie Chloral und Chloroformwasser den Eiweisszerfall (Tanigutti).

[2]) Cohn, Arch. exp. Path. **31**, 41.

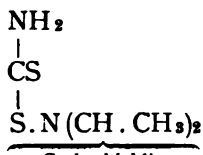
Noch mögen hier im Anschluss einige Derivate des Aethylaldehyds erwähnt werden, das Aldehydammoniak, Amidoacetal, Carbothialdin und Thialdin. Es kommen hier offenbar combinirte Wirkungen in Betracht.



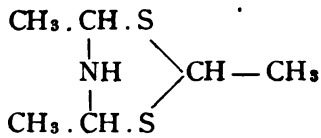
Aldehydammoniak



Amidoacetal



Carbothialdin

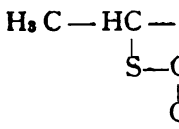


Thialdin.

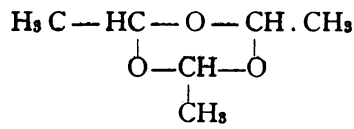
0,15—0,2 g sind von Aldehydammoniak bei subcutaner, 0,04 bei intravenöser Injection tötlich pro kg Thier; es bedingt Lähmung des Rückenmarks, sensibler und motorischer Nerven beim Frosch, beim Hunde anfangs Steigerung, dann Erniedrigung der Temperatur, Vermehrung, dann Verminderung des Blutdruckes und Tod durch Athmungsstillstand.

Das Amidoacetal wirkt auf Thiere dem Curare ähnlich, wenn auch schwächer, (Mallèvre), für niedere Pilze ist es zwar in Form einer 1%igen Lösung des neutralen Sulfats kein Gift, aber es kann ihnen nicht als Nährstoff dienen, selbst denjenigen Spaltpilzen nicht, welche Methylalkohol als Nährstoff verwenden können (Loew). Infusorien und Diatomeen sterben in einer 0,1%igen Lösung des neutralen Sulfats binnen 15 Stunden; etwas später auch Fadenalgen. Spirogyren zeigen dabei starke Granulationen.

Der von E. Fischer als salzsaures Salz aus dem Amidoacetal kürzlich erhaltene Amidoacetaldehyd verändert sich beim Neutralisiren des Salzes so rasch, dass man zuverlässige Versuche damit nicht anstellen kann. Carbothialdin und Thialdin sind starke Gifte für Frösche, aber nur schwache für Kaninchen (Mazzetti, Lusini). Thioaldehyde wirken energischer als Aldehyde, wenigstens fand Lusini (Chem. C. 1890 II), dass Trithioaldehyd stärker und anhaltender wirkt, als Paraldehyd.



Thrithioaldehyd.



Paraldehyd.

Während ferner der Trithioaldehyd $(C_2H_4S)_3$ nicht auf das Herz wirkt, wirkt der Thioaldehyd C_2H_4S nicht nur hypnotisch, sondern auch giftig auf das Herz.

Giftwirkung der salpetrigen Säure.

Die salpetrige Säure ist dadurch in besonderem Grade ausgezeichnet, dass sie noch bei grosser Verdünnung in Amidogruppen eingreift, und zwar können, je nachdem ein Amidokörper aus der Fettreihe oder ein Amidobenzolderivat vorliegt, zweierlei Resultate erhalten werden; in jenem Falle entsteht eine Hydroxysäure, in diesem ein Diazokörper[1]):

1) $(x) - NH_2 + NOOH = (x) - OH + N_2 + H_2O.$
2) $(x) - NH_2 + NOOH = (x) - N = N - OH + H_2O.$

Dass die Giftwirkung der salpetrigen Säure in erster Linie auf einem Eingriff in die Amidogruppen der activen Proteïnstoffe bestehen wird, dürfte wohl die plausibelste Ansicht sein[2]). Als Säure ist sie nur schwach, so dass sie schon von schwächeren organischen Säuren aus ihren Salzen in Freiheit gesetzt werden kann, desshalb wirken auch neutrale Nitrite auf solche Pflanzen tötlich, welche einen sauren Zellsaft besitzen, nicht aber auf solche mit neutralem Zellsaft, wie z. B. Algen (Spirogyren). Molisch fand, dass die Wurzeln der Phanerogamen rasch von Nitriten getötet werden; die saure Reaction der Wurzeln ist aber bekannt.

---

[1]) Unter besonderen Bedingungen hat Curtius auch Diazokörper aus der Fettreihe erhalten.

[2]) Nach der von mir vertretenen Ansicht befindet sich im activen Eiweiss sämmtlicher Stickstoff in Form von Amidogruppen vor, im passiven aber zu $^2/_3$ als Imido-, zu $^1/_3$ als Amidogruppe; in der That kann auch aus Pepton nur höchstens $^1/_3$ des Stickstoffgehalts durch salpetrige Säure als Stickstoffgas entbunden werden. Die Moleculargrösse und Zusammensetzung des Albumins wird wohl am nächsten durch die verdreifachte Lieberkühnsche Formel ausgedrückt, $(C_{72}H_{112}N_{18}SO_{22})_3$; vergl. Loew, Pflüg. Arch. **31**, 401 und Journ. f. prakt. Chem, **31**, 134.

Freie salpetrige Säure wirkt bei bedeutender Verdünnung (1 : 100000) giftiger auf Algen als Salpetersäure, letztere übt eben jene specifische Wirkung nicht aus. (Loew und Bokorny). Gegen freie salpetrige Säure sind nicht nur ferner alle thierischen Organismen, sondern auch niedere Pilze sehr empfindlich (sowie gegen Stickstoffoxyd[1]), welches bei Gegenwart von Luft und Wasser leicht in salpetrige Säure übergeht). Bei Sprosshefe hat Laurent gezeigt, dass sie Nitrate nicht als Stickstoffquelle benützen kann, weil dieselben zu Nitriten reducirt werden, welche in den meist sauren Nährlösungen für Hefe freie salpetrige Säure liefern. Es ist merkwürdig, dass für Spaltpilze auch bei alkalischer Reaction der Nährlösung Nitrate eine bessere Stickstoffquelle sind als Nitrite, und dass von den Fäulnissbacterien aus jenen weit rascher Ammoniak gebildet wird als aus diesen[2]), was man vom rein chemischen Standpunkt aus nicht voraussehen konnte. Bei Anwesenheit von Nitriten entwickeln die Fäulnissgemische auch weit mehr Stickstoffgas als bei Anwesenheit von Nitraten, was durch die Schnelligkeit der totalen Nitratreduction erklärt wird, wobei das Nitritstadium rasch überschritten wird.

---

[1]) Frankland, C. f. Bakt. 1890.

[2]) Loew, Biol. C. **10**, 588.

Anhang.

Giftwirkung des Fluornatriums.

Zu den allgemeinen Giften gehören auch die Fluoride der Leichtmetalle. Es ist besonders das Fluornatrium, dessen Wirkung in dieser Beziehung untersucht wurde. Diese Giftwirkung ist höchst merkwürdig und bis jetzt nicht erklärt. Nachdem Rabuteau (1872) an Thieren und an sich experimentirt hatte und zum Schlusse gekommen war, dass Fluornatrium nur geringe Wirkungen ausübe, untersuchte in neuerer Zeit Tappeiner die Sache gründlicher[1]) und fand, dass schon 0,15 g jenes Salzes bei subcutaner Injection pro kg Thier (Warmblüter) tötlich wirkt. Es erzeugt Speichel- und Thränenfluss, Beschleunigung und Vertiefung der Athmung (bei Hunden und Katzen auch Erbrechen), Somnolenz und Schwäche und frühzeitige Totenstarre. Eine 1 % Lösung tötet die Nerven eines Frosches in zwei Stunden. Eine Dosis von 0,1 g Na Fl erzeugt bei Fröschen nicht selten bereits nach zehn Minuten Reflexlosigkeit und nach zwanzig Minuten Unerregbarkeit von Nerv und Muskel. Kleinere Dosen 0,01—0,015 g bewirken eine Depression des centralen Nervensystems und ein hochgradiges Fibrilliren aller quergestreiften Muskeln. In einer 0,2 % Lösung von Na Fl, mit destillirtem Wasser hergestellt und völlig neutral reagirend, sah ich verschiedene Algen (Oscillaria, Cladophora, Oedogonium, Diatomeen) ebenso Blätter von Wasserpflanzen (Trapa, Elodea, Vallisneria) binnen 24 Stunden absterben, während in einer Controllösung mit 0,2 % Chlornatrium Alles am Leben geblieben war.[2]) In

[1]) Arch. exp. Path. 25, 204 und 27, 108.

[2]) Loew, Münchner Med. Wch. 1892. Kleine Mengen von Fluoriden wurden in den Aschen mancher Pflanzen nachgewiesen, so von Salm-Horstmar in Lycopodium complanatum; vergl. ferner Pfeffer, Pflanzenphysiologie I, 264.

einer 0,5% Lösung wird der Zellkern der Spirogyren bereits binnen einer Stunde verändert, theils verquillt er, theils wird er contrahirt, bald darauf beginnen Verquellungserscheinungen des Chlorophyllkörpers.

Auf niedere Pilze übt Fluornatrium eine hemmende Wirkung noch bei grosser Verdünnung aus. Nach Effront wirkt selbst noch 0,001 % die Gärthätigkeit der Milchsäurebacillen entgegen. Freie Fluorwasserstoffsäure wirkt 10—20mal stärker als Chlorwasserstoffsäure.[1]) Nach Trudeau tötet sie bei 1:1600 Tuberkelbacillen. Die fäulnisswidrige Kraft des Na Fl wurde von Tappeiner beobachtet; meine Versuche mit 0,1 ‰ Lösungen ergaben das gleiche Resultat.

Weniger empfindlich ist die Sprosshefe, indem 5,5 mg K Fl. auf 100 cc. Zuckerlösung sogar förderlich auf die Gärung wirken; erst grössere Mengen wirken hemmend, diese Wirkung wird aber bei Anwesenheit von Kalksalzen abgeschwächt, offenbar weil das schwerer lösliche Fluorcalcium sich bildet.[2]) Die giftige Wirkung des Fluornatriums kann nicht etwa in einer Kalkentziehung zu suchen sein, denn sonst müssten neutrale Oxalate ebenfalls giftig auf Spaltpilze wirken, was nicht der Fall ist. (Siehe Cap. VII Giftwirkung der Oxalate.)

Ueber die Giftwirkung der Kieselfluoride sind die Meinungen noch getheilt. Nach Faktor[3]) ist das Kieselfluorammonium ein starkes Gift für Thiere, nach Viguerat[4]) Kieselfluornatrium nur ein schwaches. Nach letzterem ist Kieselfluornatrium nur schwach, nach Thomson aber stark antiseptisch,[5]) mit welch' letzterem auch Berens übereinstimmt.[6])

---

[1]) Bull. Soc. Chim. IV, 337.
[2]) Effront, Ibid. V, 476.
[3]) Chem. C. 1889 I.
[4]) C. Bkt. 5, 584; Ch. C. 1889 II.
[5]) Chem. News 56, 132.
[6]) Chem. C. 1889. I. 226.

ABTHEILUNG

B.

Die speciellen Gifte.

Capitel V.

Die toxischen Proteïnstoffe.

Die weitaus interessantesten Giftstoffe in chemischer, medicinischer und physiologischer Hinsicht sind die giftigen Eiweisskörper, deren Entdeckung erst in die allerneueste Zeit fällt und die daher der Forschung ein weites Feld darbieten, obwohl schon eine stattliche Zahl der wichtigsten Beobachtungen vorliegt.

Als im Jahre 1884 Bruylants und Venneman giftige Eiweissstoffe im Jequiritysamen nachwiesen und zwei Jahre später W. Mitchell und T. Reichert, ferner Wolfenden solche Stoffe im Schlangengifte auffanden, wurde diesen Thatsachen noch wenig Beachtung geschenkt, man zweifelte sogar daran; denn es widerstrebte ja allen herkömmlichen Anschauungen, dass die wichtigsten aller Nahrungsstoffe auch Giftnatur annehmen könnten. — Als aber bald darauf (1888) in Nencki's Laboratorium von Hammerschlag aus Tuberkelbacillen ein giftiger Eiweisskörper isolirt wurde, als dann 1889 H. Buchner zeigte, dass im Blute verschiedener Thiere Eiweisskörper vorkommen, welche giftig auf Bacterien wirken, bildete diese Körperclasse bald den Mittelpunkt des medicinischen Interesses, und mit Recht; denn bald darauf bewies Rudolf Emmerich, welcher schon im Jahre 1887 die Vernichtung von Bacterien im kreisenden Blute constatirt hatte,[1]) dass auch das Wesen der künstlichen Immunität auf der Bildung bacterienfeindlicher Eiweiss-

[1]) Ueber die Ursache der erworbenen Immunität, in »Fortschritte der Medicin« 1887.

stoffe im Blute beruhe. Er wurde damit der Begründer der Blutserumtherapie.

Ueberblicken wir die bisherigen Ergebnisse der Forschung, so lassen sich vier Hauptgruppen von toxischen Proteïnstoffen unterscheiden:

I. Solche, die von Bacterien producirt werden und giftig für Thiere sind: die Toxalbumine im engeren Sinne.

II. Solche, die in Thieren physiologisch oder pathologisch producirt werden und giftig für Bacterien sind: die Alexine und Immuntoxinproteïne.

III. Solche, welche von Phanerogamen und höher stehenden Pilzen producirt werden und giftig auf Thiere wirken: Abrin, Ricin, Robin, pflanzliche Enzyme, Phallin.

IV. Solche, welche von gewissen Thieren stammen und giftig auf andere Thiere wirken: Gifte im Aalblut, in Spinnen, in Schlangen, thierische Enzyme.

Die giftigen Proteïnstoffe sind dadurch characterisirt, dass sie ihren Giftcharacter beim Erhitzen der wässerigen Lösung leicht einbüssen. Manche, wie z. B. die Alexine, verlieren ihre Wirkung schon bei 56°, andere erst bei 60—70°, wieder andere erst bei Siedetemperatur, und einige, wie die vom Anthraxbacillus gebildete, giftige Albumose, sind selbst nach kurzem Kochen der wässrigen Lösung noch giftig (Sidney Martin). Als eine geradezu merkwürdige Ausnahme aber muss es erscheinen, dass bei 120° aus Bacterien (Pyocyaneus, Pneumobacillen, Prodigiosus) extrahirte Proteïnstoffe nach H. Buchner noch giftige Wirkungen äussern können.[1])

Nach Nencki's Ansicht[2]) gehören die toxischen Eiweisskörper zu den Enzymen, die theils zu den coagulablen Eiweisskörpern, theils zu den Peptonen in nächster Beziehung stehen, erstere verlieren bei weit niederer Temperatur ihre Giftnatur als letztere. Die Wirkung der Toxalbumine und Enzyme auf den thierischen Organismus ist die gleiche, es tritt Oedem auf, dann Fibringerinnung, Verstopfung der Blutgefässe, ferner Affectionen von Seiten des

[1]) Münchner Med. Wch. 1891.

[2]) Schweizer Wch. f. Pharm. 1891 Nr. 29.

Darmcanales. Ausserdem haben allerdings einzelne Toxalbumine noch ihre specifischen Wirkungen auf das Nervensystem z. B. das Tetanusgift. Wassermann und Proskauer[1]) hegen die Vermuthung, dass die Toxalbumine nicht mit Sicherheit zu den Eiweisskörpern zuzurechnen seien, sondern die giftige, leicht veränderliche Substanz werde mit den Eiweisskörpern niedergerissen und hafte diesen mechanisch an. Dagegen spricht aber, dass der Verlust der Giftigkeit bei den coagulablen, toxischen Proteïnen mit dem Coagulationspunkt zusammenfällt und dass bei der chemischen Veränderung dieser Körper stets auch der Giftcharakter verschwindet[2]).

Gegen die Ansicht von der Enzymnatur der Toxalbumine hat Fermi eingewendet, dass von 114 beschriebenen pathogenen, d. h. Toxine bildenden Bacterien blos 26 ein proteolytisches Enzym bilden, und andererseits von 134 bekannten Enzyme bildenden Microben nur 25 pathogen sind, d. h. Toxalbumine bilden.[3])

Allein Nencki hat schon betont (l. c.), dass der Enzymbegriff weiter gefasst werden muss und die wenigsten Toxalbumine hydrolytisch auf Proteïnstoffe oder Kohlehydrate wirken. Es ist beobachtet, dass Abrin weder auf Eiweissstoffe peptonbildend[4]), noch auf Stärke saccharificirend wirkt, allein seine furchtbare Giftigkeit kann doch wohl nur mit einer enzymartigen Thätigkeit zusammenhängen — einer Thätigkeit, welche es ermöglicht, dass ein und dieselbe kleine Menge immer von Neuem zur Wirksamkeit gelangen kann. Am meisten dürften manche Toxalbumine in ihrer Wirkung dem Labferment ähneln, von welchem nach Soxhlet ein Theil bis an zwei Millionen Theile Caseïn zur Gerinnung bringen kann.

---

[1]) Deutsche Med. Wch. 1891 Nr. 17.

[2]) Allerdings ist beim Toxalbumin der Diphtherie von Brieger und Fränkel (Berl. kl. Wch. 27) beobachtet worden, dass es Eindampfen mit Salzsäure bei 50° verträgt, woraus die Beobachter Schlüsse gegen die Enzymnatur ziehen.

[3]) Arch. f. Hyg. 14.

[4]) Lacerda theilte dagegen i. J. 1881 (Gaz. med. de Paris Nr. 27) mit, dass das Gift von Schlangen (Lachesis rhombeata) bei längerer Digestion (48^h) mit Muskelfasern diese weich und zerreiblich macht und gekochtes Eiweiss angreift, Stärkemehl aber nicht verzuckert. Kaliumpermanganat wirkt der Giftwirkung entgegen.

Die Toxalbumine im engeren Sinne.

Bei verschiedenen pathogenen Spaltpilzen ist in neuester Zeit die Bildung von Toxalbuminen dargethan worden, so beim Tuberkelbacillus (Nencki, Hammerschlag), beim Cholerabacillus (H. Scholl), beim Staphylococcus aureus (Christmas, Brieger) beim Diphtheriebacillus (Roux und Jersin) beim Tetanus- und Typhusbacillus (Brieger, Fränkel, Kitasato), beim Milzbrandbacillus (Sidney Martin), bei den Bacillen der Schweinecholera (Novi).

Manche der von den Bacterien secernirten Toxalbumine sind auch für die sie producirenden Bacterien wieder giftig und manchmal noch giftiger für andere Bacterienarten. Darauf mag der Antagonismus mancher Bacterienarten z. B. der zwischen Erysipel und Milzbrand im Thierkörper (Emmerich) beruhen, sowie der von Bacillus fluorescens putr. und Bac. typh. abdominalis (Garré).

Kühne, Brieger u. A. sind der Ansicht, dass die Toxalbumine aus dem Substrat gebildet werden und nicht Secrete aus dem Bacterienleibe sind. Hugounenq und Eraud beobachteten, dass der Gonococcus von Neisser nur bei Züchtung in peptonhaltigen Lösungen, nicht aber in Asparaginlösung einen giftigen eiweissartigen Körper bildet.

Dzierzgowski und Rekowski fanden, dass die Producte der Diphtheriebacillen, wenn letztere auf Glucose haltigem Nährboden wachsen, nur eine schwach toxische Wirkung besitzen (Arch. des scienc. biol. I).[1]) Andererseits ist allerdings von H. Buchner gezeigt worden, dass aus den Leibern von Pneumobacillen, Pyocyaneus und Prodigiosus extrahirte Proteïnstoffe intensive Röthung an der Injectionsstelle bei subcutaner Injection und Fieber erzeugen können.

Die Alexine und Immuntoxinproteïne.

Hieher gehören theils Albumine, theils Globuline. Während die Alexine Buchners die natürliche Immunität bedingen, liegen die Immuntoxinproteïne Emmerichs der künstlichen Immunität zu Grunde.

[1]) Nach Guinochet (Arch. de med. experimental 1892) und nach Uschinsky (Ibid. 1893) können Diphtheriebacillen auch in eiweissfreien Nährlösungen Toxalbumin bilden.

Was zunächst die Alexine betrifft, so ist wahrscheinlich bei jeder Thierart, welche von Natur aus immun gegen eine bestimmte Infectionskrankheit ist, ein specifisches Alexin im Blute anzunehmen; möglicherweise sind diese Alexine alle stereochemische Isomere. Buchner fand, dass die bacterienfeindliche Wirkung des Blutserums durch Erwärmen auf 55° verloren geht, ebenso durch starkes Verdünnen des Serums, oder wenn durch Dialyse der Salzgehalt des Serums entfernt wird.[1]) Andererseits haben R. Emmerich und J. Tsuboi gezeigt, dass ein solches wirkungslos gewordenes Serum wieder wirksam gemacht werden kann durch Zusatz kleiner Mengen (0,3 %) Aetznatron und Wegdialysiren des Ueberschusses[2]).

Bis jetzt sind die Alexine freilich nicht in chemisch reinem Zustande isolirt worden, wenn auch die Producte, welche Hankin aus Ratten, Katzen, Kaninchen, Meerschweinchen und Hunden darstellte,[3]) ziemlich reine Producte sein mögen. Der schützende Eiweisskörper der Ratte reagirt nach Hankin alkalisch, die anderen neutral. Ein bacterientötendes Globulin extrahirte Halliburton aus Lymphdrüsen von Hund und Katze mit $^1/_{10}$ gesättigter Glaubersalzlösung. Aber nicht nur der schützenden Wirkung des Serums, sondern sehr wahrscheinlich auch der bacterienfeindlichen Wirkung des Muskelsaftes, des Speichels und der Milch, sowie des Eiereiweisses liegen Alexine zu Grunde. Cholera- und Typhusbacillen werden vom Muskelsafte der Hunde, Kaninchen und Pferde getötet.[4]) Staphylococcus aureus, Streptococcus pyogenes, Typhus- und Cholerabacillus werden, wenn sie nicht in zu grosser Menge vorhanden sind, vom Speichel zerstört; weniger empfindlich sind Diphtheriebacillen, gar nicht Dipplococcus Pneumoniae.[5])

Nencki hat die Ansicht vertreten, dass auch die schützenden Eiweisskörper eine Enzymnatur besitzen[6]) und Tizzoni und Cattani rechnen auch das Tetanus-Antitoxin künstlich gegen Tetanus immunisirter Thiere zu den Enzymen.[7]) Man könnte sich

---

[1]) C. Bkt. 7, 561.
[2]) C. Bkt. 1893. I. Bd.
[3]) Brit. Med. Journ. 1889.
[4]) Tria, C. Bakt. 1891.
[5]) Sanarelli, C. Bkt. 10, 817.
[6]) Correspondenzblatt für Schweizer Aerzte 1890.
[7]) C. Bkt. 9, 685.

diese Enzymwirkung so denken, dass das Protoplasma der Bacterien durch das eingedrungene Enzym gelöst wird; da aber die Alexine nicht gegen alle Bacterienarten schützen, so müsste man weiter postuliren, dass die Eiweissstoffe, aus denen das Protoplasma verschiedener Bacterienarten besteht, nicht identisch sind, sondern höchstens stereochemisch isomer. Dass es bei der Wirkung von Enzymen oft auf unglaubliche Feinheiten ankommt, geht besonders aus den schönen Untersuchungen Robert Hartig's über die Pilzparasiten der Bäume hervor.[1]) So löst das Ferment des Hausschwammes nur die Cellulose des Holzes, nicht aber den eingelagerten Holzgummi, während das Enzym von Trametes pini umgekehrt nur den Holzgummi, nicht aber die Cellulose auflöst. Die Eiche wird von zehn verschiedenen Parasiten befallen, von denen jeder ein verschieden wirkendes Enzym absondert.

Zwei dieser Parasiten, der Polyporus igniarius und der Polyporus dryadeus sondern ein Stärke lösendes Enzym aus, wenn sich aber diese beiden Parasiten im Eichenholz begegnen, bleibt die Stärke intact! Hier kann man nicht anders als eine Verschiedenheit der beiden Diastasearten annehmen und eine vernichtende Wirkung der einen auf die andere, etwa in ähnlicher Weise, wie Pepsin das Trypsin vernichtet. Auch kann man hier an eine Analogie denken mit zwei optischen Antipoden, welche sich leicht zu einer optisch unwirksamen Verbindung vereinigen.

Hartig hat Pilze beobachtet, welche leichter Cellulose auflösen als Stärkemehl, andere wieder, welche Holzgummi und Cellulose zugleich lösen, und noch andere, welche nur Stärkemehl, aber keinen Holzgummi angreifen.

Wie viel grösser werden aber die Unterschiede in denjenigen Enzymen sein, welche auf Eiweisskörper wirken! Auf den Blättern der Eiche können, wie Th. Hartig und A. beobachteten, an denselben Stellen sich mehr als 30 verschiedene Gallenarten entwickeln, je nach der Art der Gallwespe, welche in das Blatt ihre Eier abgelegt hat; also ebenso viele verschiedene Reizstoffe (die enzymartiger Natur sein dürften) als Wespenarten!

In mehrfacher Beziehung verschieden von der natürlichen Immunität ist das Wesen der künstlichen Immunität, bei deren

---

[1]) Lehrbuch der Baumkrankheiten, Berlin 1882.

Erforschung Rudolf Emmerich in erster Linie sich betheiligt hat. Er hat zuerst — und zwar schon im Jahre 1887 — wahrscheinlich gemacht, dass das Blut von Thieren, welche von einer Infectionskrankheit genesen sind, ein anderes Thier von dieser Krankheit heilen kann.[1]) Ogata und Behring bewiesen die Richtigkeit dieses Principes später experimentell für Milzbrand, Mäusesepticämie, Diphtherie und Tetanus. Kurze Zeit darauf brachte dann Emmerich die experimentellen Beweise für Rotlauf und Pneumonie.

Mit dem Blute einer gegen eine Infectionskrankheit natürlich immunen Thierart oder den daraus isolirten Alexinen gelingt es durchaus nicht, eine andere Thierart durch subcutane Injectionen gegen jene Krankheit[2]) immun zu machen; es liegt hier also ein sehr bedeutsamer Unterschied zwischen der natürlichen und künstlichen Immunität vor. Weiter ist aber characteristisch für letztere, dass gewisse zu den Proteïnstoffen gehörende Bacterienproducte sich bei der Bildung des gegen die gleiche Bacterienart schützenden Eiweisskörper des Thierblutes betheiligen müssen. Dieser Umstand sowohl, als jener, dass die künstliche Immunität längere Zeit anhält, lässt schliessen, dass hier hochmoleculare Eisweisskörper vorliegen, welche nur schwierig in die thierischen Zellen hineindiosmiren können und desshalb lange unverändert, unzersetzt, unoxydirt im Blute kreisen. Nach Emmerich und Tsuboi[3]) verbindet sich ein gewisser im Blute vorhandener Eiweisskörper, das Immunproteïn, beim Zustandekommen der künstlichen Immunität, mit bestimmten Bacterienproteïnen (Toxinen) zu hochmolecularen Eiweisskörpern (den Immuntoxinproteïnen), welche leichter in die Bacterienzellen dringen können als in die Zellen des Thieres und bei der Spaltung im Bacterienleibe nun zwei Gifte im status nascens entstehen lassen, wodurch die Bacterien absterben, was keines für sich allein in verdünnter Lösung zu Stande gebracht hätte. Es ist von Interesse, dass das Immuntoxinproteïn des Tetanus (das »Tetanus-Antitoxin«) von Tizzoni und Cattani nur im Blute, nicht aber in den Muskeln, Leber und Milz der immunisirten Hunde

---

[1]) Arch. f. Hyg. 1887.

[2]) Versucht wurde das bei Rotlauf, Tuberculosis, Milzbrand vergeblich.

[3]) Die Schutz- und Heilsubstanz des Blutes, Wiesbaden 1892.

aufgefunden wurde.[1]) Dagegen muss nach Emmerich das Immuntoxinproteïn des Rotlauf nicht nur im Blute, sondern auch in den Muskeln der immunisirten Kaninchen vorhanden sein, da auch der Muskelsaft immunisirende Wirkung besitzt. Während jenes Product sich verhält wie Globuline, verhält sich dieses wie ein Albumin. Jenes verliert beim Trocknen fast völlig seine Wirkung, dieses aber wurde von Emmerich und Tsuboi so dargestellt, dass es im trockenen Zustande längere Zeit aufbewahrt werden konnte, ohne dass die Wirkung verloren ging, ein höchst wichtiger Fortschritt! Sehr bemerkenswerth ist, dass der Gehalt des Serumglobulins in gegen Rotlauf complet immunisirten Kaninchen in auffallendem Grade abnimmt, ja öfter völlig verschwindet, so dass es scheint, als betheilige sich dasselbe bei dem Zustandekommen des sich nun wie ein Albumin verhaltenden Immuntoxinproteïns. Diese Proteïnstoffe besitzen offenbar sehr labile Atomgruppen; bei 65° wird das Tetanusantitoxin geschwächt, bei 68° verliert es die Wirkung ganz, ebenso durch sehr kleine Mengen HCl und etwas grössere Mengen Milchsäure. Kalihydrat in sehr geringer Menge verändert es nicht, wohl aber in grösserer. Merkwürdig ist, dass nach Tizzoni und Cattani das Blut der gegen Tetanus immun gemachten Thiere die Fähigkeit besitzt, (auch ausserhalb des Organismus) das Toxalbumin des Tetanus unwirksam zu machen. Es besteht noch eine Divergenz der Ansichten darüber, ob die Toxalbumine der Bacterien es sind, welche zur Bildung des immunisirenden Körpers beitragen, oder ob es andere für das Thier ungiftige Proteïnstoffe der Bacterienculturen sind. Novi tritt für die erstere Auffassung ein, sie treffe bei der Immunisirung gegen Schweinecholera zu;[2]) Klemperer behauptet das gleiche in Bezug auf Pneumonie.[3]) Dagegen konnten Wassermann und Proskauer bei Diphtherie keine Immunisirung durch Injectionen kleiner Dosen des Diphtherietoxalbumins erzielen.[4]) Ebensowenig gelang das Brieger, Kitasato und Wassermann bei Cholera und Tetanus. Letztere züchteten die Bacillen in Thymusdrüsenbouillon (nach dem Vorgang Wooldridge's) und erhielten ungiftige Producte, mit

[1]) C. Bkt. **9**, 686 und **10**, 33.
[2]) Berl. kl. Wch. 1891.
[3]) Z. kl. Med. **20**, 165.
[4]) D. med. Wch. 1891.

denen Immunität erzielt werden konnte.[1]) Schon früher hatte Gamaleia beobachtet, dass bei Digestion von Milz mit dem Gift von Vibrio Metschnikovi bei 37° die Giftigkeit verschwindet.[2]) Es wäre somit doch denkbar, dass die Toxalbumine unter gewissen Bedingungen in eine für das Thier ungiftige Modification übergingen, mit der aber doch noch zu immunisiren ist, ja gerade leichter immunisirt werden kann, weil man mit grösseren Mengen bei der Injection beginnen kann. So immunisirte Fränkel mit einer durch Erhitzen ungiftig gewordenen Bacteriencultur bei Diphtherie,[3]) unterscheidet aber strenge zwischen der toxischen und immunisirenden Substanz, erstere verliert ihre Wirkung zwischen 55—60°, während bei 70° die immunisirende Substanz noch ihre Kraft besitzt. Hier wäre es offenbar wichtig, den immunisirenden Körper zu isoliren! Wenn wir nun einen grossen Unterschied in der Moleculargrösse zwischen den Alexinen auf der einen und den Immuntoxinproteïnen auf der andern Seite annehmen, so erklärt sich, warum man disponirte Thiere mit den Alexinen natürlich immuner Thiere nicht immunisiren kann. Die Alexine gehören zum circulirenden Eiweiss, unterliegen dem täglichen Zerfall, der täglichen Neubildung. Einer fremden Thierart injicirt fällt ein Alexin, weil es in die thierischen Zellen eindringen kann, rasch dem Stoffwechsel anheim, wird aber nicht erneuert, weil die fremde Thierart hiefür nicht angepasst ist.

Die giftigen Proteïnstoffe von Phanerogamen und höher stehenden Pilzen.

Nachdem Warden und Waddell die Beobachtungen von Bruylants und Vennemann über die Eiweissnatur des Giftes im Samen von Abrus precatorius bestätigt hatten, unterschied Sidney Martin ein giftiges Globulin und eine giftige Albumose in diesem Samen.[4]) Beide erzeugen Conjunctivitis (local applicirt), ferner bei Injection gastroenteritische Erscheinungen, Temperaturerniedrigung und Schlafsucht. Das giftigere Product ist das

[1]) Z. Hyg. **12**, 137.
[2]) C. r. soc. biol. **42**, 694.
[3]) Chem. C. 1891, I, 102.
[4]) Proceed. roy. soc. **46**. 94—108.

Globulin, das eigentliche Abrin, von dem nach Kobert schon 0,00001 g pro kg ein Säugethier bei intravenöser Injection unter Gerinnung der Blutkörperchen töten. Zwischen 75 und 80° coagulirt das Abrus-Globulin in 10 proc. Magnesiumsulfatlösung und verliert dabei seine Wirkung (Martin und Wolfenden). Bei Tötung mit der Abrus-Albumose bleibt das Blut lange flüssig oder halbflüssig. Circa 6,6 mg der Albumose sind tötlich für Ratten (Martin), sie verliert ihre Wirksamkeit bei 85°.

Aehnlich dem Abrin ist das Ricin, welches aus dem Samen von Ricinus communis durch 10 % Kochsalzlösung extrahirbar ist. Nach Kobert und Stillmark[1]) sind 0,00003 g pro kg Thier bei intravenöser Injection tötlich; etwas schwächer wirkt es per os. Bei einem Menschen von 60 kg würden 0,18 g per os tötlich wirken. Trocken verträgt Ricin 100°, in Wasser gelöst verliert es die Wirkung beim Kochen. Nach Ehrlich[2]) sind die Meerschweinchen so empfindlich gegen Ricin, dass $1^1/_2$ Millionen schon durch 1 g getötet werden könnten.

Kobert und Stillmark haben auch in dem Samen anderer Ricinusspecies, ferner in Jatropha Curcas und Croton Tiglium-Samen giftige Eiweisskörper nachgewiesen. Das Robin, die giftige »Phytalbumose« der Akazienrinde, wirkt weit schwächer als Abrin oder Ricin (Ehrlich). In neuester Zeit hat Kobert auch aus dem Knollenblätterschwamm (Amanita phalloides) einen sehr giftigen Eiweisskörper extrahirt, das Phallin, welcher bei 0,005 g pro kg Hunde und Katzen unter Symptomen ähnlich denen bei acuter gelber Leberatrophie tötet.

Diesen toxischen Proteïnstoffen schliessen sich die bekannteren Enzyme an. Béchamp und Baltus fanden schon vor einer Reihe von Jahren, dass Malzdiastase (0,35 g pro kg) und Pancreatin (0,15 g pro kg) bei Einspritzung in die Blutbahn tötlich wirken. In neuester Zeit studirte Hildebrandt[3]) die Wirkungen von Invertin, Pepsin,

[1]) Arb. d. Pharm. Inst. z. Dorpat. 1889, Heft 3; ferner Stillmark, Ch. C. 1889, II, 978.

[2]) D. med. Wch. 1891. Nr. 32.

[3]) Virch. Arch. **121. 122. 131.** Nach Hildebrandt gehören die Enzyme zu den chemotactisch wirkenden Substanzen; sie locken Leukocyten an. Der Ansicht Hildebrandts, dass die Enzyme allgemeine Protoplasmagifte seien, kann ich nicht beistimmen. Bacterien gedeihen vorzüglich in Diastaselösungen und Infusorien bleiben ebenso wie Algen in einer 0,5 ‰ Diastaselösung lebendig, bis starke Fäulniss eintritt.

Diastase, Labferment, Myrosin und Emulsin. Alle erwiesen sich als giftig. Je 0,1 g von Pepsin, Invertin oder Diastase führten den Tod von Kaninchen in ein paar Tagen bei subcutaner Injection herbei. Eine Temperatursteigerung war überall wahrzunehmen. Vom Labferment waren 2 g nöthig um ein Kaninchen von 1500 g zu töten. Invertin und Myrosin intravenös injicirt, vermindern bei Kaninchen die Gerinnungstendenz des Blutes, welcher bald eine Steigerung folgt. Das Blut enthält dann viel Fibrinferment. Nerven und Muskeln verlieren in einer Emulsin-Chlornatriumlösung bald die Erregbarkeit. Wird defibrinirtes Blut mit 10 Vol. 0,6% Kochsalzlösung gemischt, so tritt auf Zusatz von etwas Enzym eine Lösung der rothen Blutkörperchen ein und nach 24 Stunden ist Haemoglobin aus dem Oxyhaemoglobin gebildet. Invertin, Diastase, Emulsin, Myrosin zeigten diese Wirkung am stärksten, Lab kaum. Eine Vernichtung der Enzyme ist hiebei nicht wahrnehmbar (Hildebrandt).

Die von Thieren gebildeten giftigen Proteïnstoffe.

Einer der merkwürdigsten toxischen Proteïnstoffe ist wohl der im Serum des Blutes verschiedener Aal-Arten (Muraenoïdei) (Anguilla, Muraena, Conger) vorkommende, von A. und U. Mosso und Springfeld studirte und Ichthyotoxicum genannte Körper.[1]) Das Aalblutserum besitzt einen scharfen Geschmack und fluorescirt; 0,02 cc. des Blutserums sind tötlich pro kg beim Hund, bei subcutaner Injection; auch für Fische und Frösche ist es stark giftig. In den Magen gebracht ist es unschädlich. Das Blut der vergifteten Thiere coagulirt nicht mehr. Die Erscheinungen sind ähnlich wie beim Schlangengift; A. Mosso beobachtete starke Erregung, Erhöhung der Atmungsthätigkeit, Verringerung der Zahl der Herzschläge bei gleichzeitiger Verstärkung des Schlages. Magensaft, Essigsäure, Salzsäure, zerstören den Giftcharacter; Neutralisiren jener Säuren restituirt den Giftcharacter nicht wieder. Auch überschüssige (wie stark?) Alkalilaugen und

[1]) Rend. Acad. Linc., Rom 1888 und 1889. Ein einfacherer Name für das Gift wäre wohl Piscin statt Ichthyotoxicum. Jener Name würde auch mehr die Verwandtschaft mit Robin, Ricin, Abrin andeuten. Das Spinnengift könnte man Arachnin, die Schlangengifte Ophidine nennen.

Ammoniak heben die Giftwirkung auf. Bei 70° coagulirt das Serum und die Giftigkeit verschwindet. Der Körper ist weder durch Kohlensäure, noch durch Ammonsulfat, noch durch Magnesiumsulfat fällbar (U. Mosso).

Toxische Globuline und Albumosen wurden von N. Wolfenden im Giftsecret der indischen Viper (Daboia Russellii) sowie in dem der Cobraschlange (Naja tripudians),[1]) von Mitchell und Reichert im Secret von Klapperschlangen[2]) (Crotalus adamanteus, Crotalus durissus) und Ancistrodon piscivorus nachgewiesen. In letzteren Giften sollen drei giftige verschiedene Globuline und ein giftiges Pepton vorhanden sein, im Secrete von Naja auch ein giftiges Albumin.

Martin weist auf die Aehnlichkeit der Wirkungen der Schlangengifte mit der des Abrins hin; ein Unterschied bestehe aber darin, dass erstere auch örtliche Lähmung und allgemeine Krämpfe hervorrufen, was Abrin nicht thut. Das getrocknete Cobragift bildet eine gummiartige Masse, von welcher 0,012 g eine Maus nach vier Minuten töten (Warden). 0,008 g wirken nicht mehr tötlich auf eine Maus. Die Blutkörperchen der vergifteten Thiere erscheinen kuglich und klebrig, das Blut hat die Gerinnbarkeit verloren (Mitchell). Das Gift erleidet eine Abschwächung bei 79—85°; erst bei längerem Kochen wird es ganz unwirksam (Fayrer und Ward), was von dem nicht coagulablen Antheil der giftigen Eiweisskörper herrühren mag. Im trockenen Zustand hält sich das Gift jahrelang unverändert, ja verträgt es eine Temperatur von 115°. Salpetersäure, Jod, Brom, Silbernitrat, Quecksilberchlorid zerstören die Giftwirkung, nicht aber verdünnte Säuren oder Wasserstoffsuperoxyd. (Mitchell und Reichert). Weder Schimmelpilze, noch Milzbrand-, noch Rauschbrandbacillen, noch die Fäulnissbacterien werden vom Gifte von Naja und Crotalus afficirt.[3]) Infusorien und Flagellaten werden nicht afficirt, dagegen Hydra, Turbellarien und Rotatorien, Krebse, Frösche. Igel sind nicht immer immun gegen Schlangenbisse (Heidenschild).

---

[1]) J. Th. **16**, 351.

[2]) Researches upon the venoms of poisonous serpents, Smithsonian Contributions, Washington 1886; ferner J. Th. **17**, 332.

[3]) Heidenschild, J. Th. **17**, 330. Das Crotalusgift gibt nach Kraffts (Ber. D. Ch. Ges. **15**, 2920) mit Jod-Jodkalium einen dichten, tiefbraunen Niederschlag.

Cobragift ist gegen verdünnte Kalilauge resistenter als Crotalusgift; die alkalischen Lösungen des Letzteren wirken bei der Injection weniger giftig, als die ursprüngliche neutrale Lösung (Wall). Nach vielfachen Behauptungen wirkt das Schlangengift (das per os nur bei leerem Magen schädlich wirkt) innerlich genommen der Wirkung des Bisses entgegen, ähnlich wie bei Curare (Biol. C. 7, 123). Auch die giftigen Eigenschaften mancher Spinnen beruhen auf (im ganzen Körper verbreiteten) toxischen Proteïnstoffen, wie Kobert[1]) gezeigt hat. So tötet das Gift von Lathrodactus tredecim guttatus einer in Russland vorkommenden Spinnenart Ratten, Katzen, Hunde, Igel, Vögel und Frösche. Es paralysirt bei millionenfacher Verdünnung, wirkt lähmend auf Herz- und Nervencentren bei Injectionen. *Per os* ist es unwirksam; durch Kochen verliert es seine Wirkung. —

Alle die beschriebenen Giftwirkungen der toxischen Proteïnstoffe gewinnen aber noch an Interesse durch die Beobachtungen von Landois, Daremberg und H. Buchner, aus denen zu schliessen ist, dass jede Thierart Proteïnstoffe besitzt, welche bis zu einem gewissen Grade schädlich für eine andere Thierart sind! Hundeserum tötet die Leukocyten von Menschen und Kaninchen augenblicklich und löst die rothen Blutkörperchen dieser Blutarten auf, verliert aber diese Wirkung nach einhalbstündigem Erwärmen auf 55°, also genau dann, wenn auch die bacterientötende Wirkung aufgehoben ist.[2]) Hundeserum zerstört die Blutkörperchen vom Schaf, Schwein, Pferd und Meerschweinchen nach Landois in einer Minute, jene des Kaninchens in zweieinhalb Minuten, jene vom Menschen und Rind in neun Minuten. — Menschenserum zerstört bei 36° die Blutkörperchen vom Lamm und Kaninchen rasch, die von Hund und Katze aber nur langsam. Kaninchenserum, welches Typhusbacillen energisch tötet, wirkt nur langsam zerstörend auf die Blutkörperchen vom Meerschweinchen und Menschen, noch langsamer auf jene von Hund und Kalb.

Nach H. Buchner vernichtet das Hundeserum nicht blos Kaninchenblutzellen, sondern es lähmt auch die keimtötende Action des Kaninchenserums. Ein Gemisch von Hundeserum und Kaninchen-

---

[1]) J. Th. 18, 241.

[2]) H. Buchner, Münchner Med. Wch. 1892, No. 8.

serum wirkt weniger stark tötend auf Typhusbacillen, als jede der beiden Serumarten für sich. Erinnert das nicht lebhaft an die obenerwähnte Beobachtung Hartig's, dass wenn jene zwei stärkelösenden Polyporusarten im Eichenholz zusammenkommen, die stärkelösende Eigenschaft ganz vernichtet wird!?

Wie sind nun die merkwürdigen Wirkungen der Alexine, der Toxalbumine, sowie der verschiedenen Blutarten aufeinander zu erklären? Wie werden die pathogenen Bacterien durch die Alexine getötet? Wirken die Alexine nach Ansicht H. Buchner's lediglich durch Uebertragung eines Schwingungszustandes, ähnlich also wie die katalytischen Gifte: Aether, Chloroform etc.? Oder wirken sie durch einen directen chemischen Eingriff in die Zellen, nach Ansicht Emmerichs? Bei der künstlichen Immunität hat Klemperer noch eine andere Ansicht aufgestellt, nämlich, dass hier der Schutz gegen die pathogenen Bacterien dadurch zu Stande komme, dass die schützenden Eiweisskörper die Giftnatur der von den pathogenen Bacterien secernirten Toxalbumine vernichten -- also nicht die Bacterien selbst! Das hat aber R. Emmerich widerlegt, er bewies bei Rotlauf und Pneumonie, dass die Bacterien selbst zu Grunde gehen!

Doch gibt es einige Fälle, welche zeigen, dass ein giftiger Proteïnstoff bei allmäliger »Anpassung« eines Thieres an denselben, im Thierkörper rasch unschädlich gemacht wird. Ehrlich[1]) gewöhnte allmälig Mäuse an steigende Ricindosen, machte sie »ricinfest«, sie waren aber dadurch nicht auch abrinfest geworden. Umgekehrt waren »abrinfest« gemachte Thiere nicht auch ricinfest, ein Beweis, dass die beiden giftigen Proteïnstoffe doch wesentliche Unterschiede im Molecül besitzen müssen. Es ist die plausibelste Annahme hier die, dass im Körper eine Modification von Alexinen gebildet wird, welche direct in jene Gifte eingreift und sie unschädlich macht, indem die active Atomgruppe verändert wird oder durch Verbindung daraus ein hochmolecularer, nicht mehr der Osmose fähiger Eiweisskörper ensteht. Sewall gibt an, dass man mit dem Gifte der Klapperschlange durch Injectionen subletaler Dosen erfolgreich gegen die Vergiftung durch Biss impfen könne; diese Immunität halte aber nicht lange an.[2])

---

[1]) Deutsche med. Wochenschr. 1891. No. 32.

[2]) J. Th. 18, 241.

In neuester Zeit hat H. Hildebrandt[1]) Thiere auch gegen Enzyme »immunisirt«. Er fand, dass Kaninchen, welche bei Injection von 1 g Emulsin in das Rectum sehr bald zu Grunde gehen, allmälig »emulsinfest« gemacht werden können, wenn mit Injectionen von 0,1 g begonnen wird und die Dosen langsam gesteigert werden. Er beobachtete, dass bei subcutanen Injectionen das Ziel nicht erreicht werden kann, sondern nur bei Injectionen in's Rectum, ein wichtiger Fingerzeig. Diese emulsinfesten Thiere erwiesen sich nun auch diastasefest — aber nicht ricinfest! Interessant ist, dass bei den emulsinfesten Thieren die normale saccharificirende Thätigkeit des Blutes herabgesetzt ist und Hildebrandt schliesst daraus, dass im Blute dieser Thiere ein »Antitoxin« gebildet würde, welches fähig ist, die Wirkungsfähigkeit von Emulsin sowohl, wie Diastase zu vernichten und auch diejenige der normal vorhandenen geringen Diastasemenge des Blutes mit vernichte. — Hier ist offenbar eine Veränderung durch einen directen chemischen Eingriff weit wahrscheinlicher als Umlagerung durch Contact. Damit ist aber auch der weitere Schluss weit wahrscheinlicher, dass die Alexine und Immuntoxinproteïne das Protoplasma der pathogenen Bacillen ebenfalls durch directen Eingriff in die labilen Atomgruppen desselben töten, indem sie auf Atomgruppen von bestimmter Labilität einwirken, so dass nach Eingriff in die Oberflächenschicht des Plasmakörpers der Bacterien das Gesammtplasma derselben in Folge der Störung absterben muss. Die Möglichkeit des Eingriffes hängt offenbar auch noch mit der Configuration der schützenden Eiweisskörper zusammen. Bei den Eiweisskörpern sind viele stereochemische Isomere möglich und jede Thierart hat wahrscheinlich ihre speciellen Eiweissvarietäten im Blute. Es ist gewiss bezeichnend, dass Hühnereiweiss bei intravenösen Injectionen Albuminurie erzeugt, ja dass gewöhnliches Pepton schon in Gaben von 0,3 g pro kg beim Hunde toxisch wirkt und die Gerinnbarkeit des Blutes aufhebt. Es ist ferner nicht minder von höchstem Interesse, dass Oxyhämoglobine verschiedener Thierarten wesentliche Unterschiede in der Krystallform aufweisen und dass in Bezug auf Löslichkeit in Säuren und Alkalien bei dem Blutfibrin verschiedener Thiere deutliche Verschiedenheiten nachgewiesen wurden.[2])

[1]) Virch. Arch. Bd. 131 S. 8.

[2]) Fermi, Z. f. Biolog. 8, und Deutschmann, Pflüg. Arch. 10, 509.

Es ist von Hofmeister gezeigt worden, dass bei der Bildung von Blutalbumin aus dem Nahrungseiweiss, resp. dem daraus im Verdauungstractus gebildeten Pepton die weissen Blutzellen oder Leukocyten eine grosse Rolle spielen; sie entstehen in der Darmschleimhaut, nehmen das Pepton auf und wandeln es in passende Eiweissstoffe um, wobei nicht nur Polymerisationsvorgänge, sondern auch Atomverschiebungen und Herstellung labilerer Atomgruppen im gebildeten Eiweiss eine Rolle spielen werden. Bei der wahrscheinlichen Verschiedenheit der Leukocyten verschiedener Thiere (siehe oben Landois, Buchner) und der Möglichkeit, dass aus dem gleichen Pepton durch verschiedenartigen Verlauf des Polymerisationsvorganges eine grosse Anzahl stereochemisch isomerer Eiweisskörper entstehen kann, begegnet die Folgerung keiner Schwierigkeit, dass das Blut verschiedener Thiere auch durch verschiedene Eiweissvarietäten charakterisirt ist.[1]) Die Leukocyten sind es, welche durch ihren Zerfall das Bluteiweiss liefern. Dass sie aber auch eine grosse Rolle bei der Heilung von Infectionskrankheiten spielen, kann wohl nicht mehr bestritten werden; denn bei den meisten Infectionskrankheiten tritt Leukocytose ein. Bei Leukaemie zeigt sich eine besonders starke Vermehrung der eosinophilen Zellen (Rieder). Dass bei Infectionskrankheiten und Immunisirung die weissen Blutkörperchen auch Modificationen erfahren, haben in neuerer Zeit besonders Massart, Everard und Demoor bewiesen.[2]) Aber die Deutung, dass die vermehrten Leukocyten lediglich desshalb nützen, weil sie die pathogenen Bacillen auffressen, wie Metschnikoff u. A. wollen, kann gegenüber den Arbeiten von Emmerich, Hankin[3]) und anderen Forschern nicht mehr aufrecht erhalten werden. Die Leukocyten sind offenbar nicht nur die Lieferanten der Alexine, sondern sie bilden auch die Immuntoxinproteïne Emmerichs unter Mitverwendung der Bacterientoxine.[4])

Es fragt sich nun noch, lassen sich in den Alexinen, Immuntoxinproteïnen, Toxalbuminen und Enzymen besonders labile Gruppen nachweisen? Man kann hier zuerst an Aldehyd- und Amidogruppen

---

[1]) Vergl. Loew, C. Bakt. 1892. S. 454.

[2]) Ann. Inst. Pasteur 1893.

[3]) C. Bakt. Bd. 11 und 12.

[4]) Die bei Leukocytosen häufig auftretende Peptonurie, welche Brieger beobachtete, ist vielleicht auf einen zu frühen Zerfall der Leukocyten zurückzuführen.

denken. Körper, welche diese beiden Gruppen zugleich enthalten, sind ausserordentlich leicht veränderlich und gehen in hochmoleculare Complexe über. So bildet z. B. der Amidoaethylaldehyd, bald nachdem er aus seiner salzsauren Verbindung in Freiheit gesetzt wird, unter Verlust seines Reductionsvermögens eine Gallerte.[1]) Reducirende Gruppen lassen sich zwar im gespeicherten activen Eiweiss von Pflanzenzellen nachweisen,[2]) nicht aber in den gewöhnlichen Enzymen, worauf ich schon früher wiederholt hingewiesen habe.[3]) Nur bei zwei löslichen Eiweisskörpern ausserhalb der Zellen kann man nach den vorliegenden Erfahrungen auf Aldehydgruppen schliessen; Nencki und Macfadyen, welche verschiedene Enzyme und Toxalbumine mit alkalischer Silberlösung prüften, fanden nämlich bei den Cholerabacillen ein wie Trypsin Eiweiss verdauendes Enzym, das auch Stärke verzuckerte, welches reducirend auf jene Lösung wirkte.[4]) Ferner beobachtete Brieger in den Culturen von Diphtheriebacillen einen ungiftigen Eiweisskörper, welcher ein Phenylhydrazon lieferte, was auf eine Keton- oder Aldehydgruppe deutet; das giftige Proteïn in diesen Culturen gab eine solche Verbindung nicht. Es mögen aber wohl Aldehydgruppen in der polymeren schwerer erkennbaren Form vorhanden sein.

Was die Amidogruppe betrifft, so kann diese in Giften eine sehr wichtige Rolle spielen. Sie ist bald stabil und unschädlich wie in den Amidosäuren, bald labil und giftig, wie im Hydroxylamin NH_2OH und Diamid N_2H_4. Mit der Zunahme der Labilität nimmt die Giftwirkung zu, so dass empfindlicheres Protoplasma schon von den weniger labilen Amidogruppen, resistenteres Protoplasma nur von hochlabilen Amidogruppen afficirt wird.

Welchen grossen Unterschied die Einführung einer Amidogruppe in einen Complex mit Bezug auf die Giftwirkung machen kann, erhellt aus folgendem Beispiel: Das gewöhnliche Acetal $CH_3—CH<\begin{matrix}O\,.\,C_2H_5\\O\,.\,C_2H_5\end{matrix}$ wirkt, wie bekannt, schwach anästhesirend auf's Grosshirn, so dass es von Mering als Schlafmittel empfohlen wurde.

[1]) E. Fischer, Ber. D. Ch. Ges. **26**, 92.

[2]) O. Loew und Th. Bokorny, Flora 1892. Beiheft. Vergl. auch frühere Mittheilungen derselben im J. Th. **19**, 404 und **20**, 4.

[3]) Pflüg. Arch. **27**, 213 und Journ. f. pr. Ch. 1888, 103.

[4]) Schweizer Wch. f. Pharmacie. 1891. No. 29.

Störungen der Athmung und der Herzthätigkeit treten hier erst lange nach dem Eintritt der Narkose ein. Wird nun eine Amidogruppe eingeführt (auf dem Wege über Chloracetal), womit das Product $CH_2—CH<\begin{matrix}O.C_2H_5\\O.C_2H_5\end{matrix}$ eine basische Natur annimmt, so ist der Gift-
NH_2
character verändert. Es wirkt, wenn auch weit langsamer, dem Curare ähnlich und ausserdem schon auf das Herz und auf die vasomotorischen Nerven bei einer Dosis, welche eben nur zur Herbeiführung der Muskellähmung genügt.[1])

Die Frage nun, ob labile Amidogruppen in den Toxalbuminen resp. Enzymen eine Rolle spielen, könnte man dadurch entscheiden, dass man jene Körper mit solchen Verbindungen in ganz neutralen Lösungen behandelt, welche noch bei grösserer Verdünnung leicht in Amidogruppen eingreifen. Wenn mit der Umänderung der Amidogruppe auch die Wirkung verschwindet, so kann man wohl nicht anders als auf deren Bethätigung bei der Wirksamkeit schliessen. Ein leicht in Amidogruppen eingreifender Körper ist nun der Formaldehyd (siehe Cap. IV); derselbe hebt bei den Enzymen in der That die Wirkung auf.[2]) Wenn man z. B. eine Lösung enthaltend circa 10% eines Enzyms mit 7—8 proc. Formaldehyd, CH_2O, in mässig verdünnter, mit Soda genau neutralisirter Lösung vermischt und 24 Stunden stehen lässt, so ist die Wirkungsfähigkeit verschwunden. Lösungen von Diastase und Pepsin bleiben hiebei klar, andere Enzyme dagegen (Emulsin, Papayotin, Trypsin) liefern wie Propepton schon in neutraler Lösung (coagulable Eiweisskörper erst in angesäuerter) Niederschläge mit Formaldehyd, welche unwirksam sind.[3])

---

[1]) Mallèvre, Pflüg. Arch. 49, 484.

[2]) Dieser Effect kann hier nur durch einen directen Eingriff in Amidogruppen, nicht etwa mit Umlagerung labiler Gruppen durch Contact erklärt werden, wie das beim Unwirksamwerden durch Säuren, Alkalien oder Wärme anzunehmen ist. Hätte Formaldehyd eine solche Wirkung, so müssten Aether und Chloroform die Enzyme noch viel eher unwirksam machen; sie haben aber lediglich eine schwach verzögernde Wirkung auf die Enzymthätigkeit.

[3]) Loew, Ber. d. Ges. f. Morphologie und Physiologie in München 1888.

Capitel VI.

Giftwirkung der organischen Basen.

Von den organischen Basen (resp. deren Salzen) haben viele eine kaum merkliche, andere eine äusserst intensive toxische Wirkung — besonders bei höher stehenden Thieren, deren Nerven in erster Linie angegriffen werden. Es liegt hier das noch dunkelste Gebiet der Toxicologie vor uns; wir begnügen uns desshalb mit einem kurzen vergleichenden Resumé.

Man kann sich die Wirkung so denken, dass die Basen sich mit den activen Proteïnstoffen der Zellen verbinden und dadurch eine Störung des Gleichgewichts im Plasmakörper herbeiführen, was besonders bei Ganglienzellen verheerende Wirkungen nach sich zieht. Jene Verbindungsfähigkeit ist aber durch verschiedene Factoren beeinflusst, durch die Configuration und den Verdünnungsgrad des Giftes, durch den Labilitätsgrad der Protoplasmaart, durch die Configuration der Molecule der activen Proteïnstoffe der Zellen und durch die specifische Tectonik (micellaren Aufbau) des Plasmakörpers. Dass organische Basen sich mit activem Eiweiss verbinden können, geht aus Beobachtungen an Pflanzenzellen mit gespeicherten activen Proteïnstoffen hervor.[1])

Begünstigt die Configuration der Eiweissmolecule und die Tectonik des Protoplasmas die Fähigkeit der Anlagerung der Base, so wird selbst bei bedeutender Verdünnung des Alkaloids eine Störung im Gleichgewicht des Protoplasmas erfolgen. Die verschieden functionirenden Nerven dürften aber jedenfalls einen Unterschied im Aufbau ihres Protoplasmas besitzen. Sehr gut sagt C. Binz in seinem Werke: Vorlesungen über Pharmakologie: »Die bedeutende Verschiedenheit der Functionen verschiedener Nerven, d. h. ihrer Anfangs- und Endorgane zwingt uns zur Annahme, dass deren Bau und chemische Zusammensetzung ein gänzlich von einander verschiedener ist. Was darum von Seiten eines fremden Körpers in dem einen Nerven zum Reiz und zur Steigerung seiner

[1]) Ueber Alkaloidwirkungen vergleiche auch die zutreffenden Bemerkungen von Nothnagel und Rossbach, Arzneimittellehre, S. 644—649.

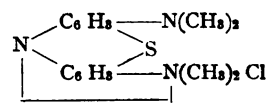
Thätigkeit wird, das wird in dem andern zur Depression und Lähmung.« Der erste minimalste Eingriff wird einen Reiz hervorrufen, wo aber der Eingriff gleich gründlich stattfinden kann, folgt der Tod der Zelle.

Dass durch den Aufbau (Tectonik) einer Protoplasmaart die Fähigkeit des Eiweissstoffes, gewisse Verbindungen einzugehen, verloren gehen kann, indem benachbarte Eiweissmolecule die zur Anlagerung geeigneten Stellen besetzen, wird aus folgendem, allerdings etwas ferne liegenden Beispiel erhellen: Wie bekannt, verbindet sich Eiweiss bei Gegenwart von Essigsäure mit Ferrocyankalium, und diese Verbindung liefert mit Eisenchlorid, unter Lostrennung jenes Salzes vom Eiweiss, Berlinerblau. Diese Eigenschaft, Ferrocyankalium anzulagern, ist nun dem organisirten Eiweiss des lebenden oder toten Protoplasmas verloren gegangen. Erst wenn man die Zellen in verdünnter Kalilauge aufquellen lässt und so die Tectonik völlig aufhebt, ist diese Fähigkeit wieder da.[1]) Auf ähnlichen Verhältnissen beruht auch die Fähigkeit verschiedener Protoplasmaarten, sich durch bestimmte Farbstoffe zu färben; es kommt hier einerseits auf die Dimensionen der intermicellaren Räume an, andererseits auf die Moleculargrösse des färbenden Körpers, vorausgesetzt, dass die in Betracht kommenden Farbstoffe im Wesentlichen denselben chemischen Charakter besitzen, also z. B. zu den basischen Farbstoffen gehören. So wird Methylenblau besonders gerne von lebender Nervensubstanz aufgenommen[2]) und vom Axencylinder festgehalten, so dass es Ehrlich für möglich hielt, bestimmte Nervenendigungen in noch lebendem Zustande zu verfolgen, eine Hoffnung, welche allerdings nicht völlig in Erfüllung ging. Es ergaben sich aber manche merkwürdige tinctorielle Differenzen, so z. B. färbt sich die Spiralfaser der sympathischen Ganglienzellen blau, der gerade Fortsatz derselben aber nicht; die sensiblen Nervenendigungen färben sich, die motorischen Nervenendigungen der Willkürmuskeln aber im Allgemeinen nicht mit Methylenblau.

---

[1]) Vergl. Loew, Bot. Ztg. 1884. S. 274.

[2]) Ehrlich, Biol. C. 6, 214. Methylenblau hat folgende Structurformel:



Weder Fuchsin, noch Methylviolett, noch Saffranin färben den Axencylinder und es ist daher klar, dass die Verwandtschaft gerade zu Methylenblau ganz besonderen Verhältnissen zuzuschreiben ist. Ehrlich glaubt, dass diese Verhältnisse sind: Sauerstoffsättigung und alkalische Reaction, was mir unwahrscheinlich ist.[1])

Die Unterschiede der Wirkungen verschiedener Alkaloide auf nervöse Apparate des Thieres sind höchst merkwürdig. So wirkt das Strychnin weit stärker auf das Rückenmark ein, als das Chinin, welches auch auf Grosshirn und Herzganglien wirkt. Auch Atropin wirkt auf die Grosshirnfunctionen, aber auch auf peripherische Nervenapparate — theils in erregender, theils in lähmender Weise, und vorzugsweise auf Drüsen des Verdauungscanals. — Coniin wie Nicotin wirken lokal erregend auf die sensiblen Nerven, doch verlangsamt letzteres zugleich den Herzschlag. Das Curare wiederum verursacht Lähmung in den intramusculären Endigungen der motorischen Nerven. Das Veratrin, von dem 0,05 g tötlich auf einen Menschen wirken können, ist characterisirt durch erregende, dann lähmende Wirkungen auf centrale, das Morphin durch solche auf sensorische Apparate. Das Protoveratrin, welches für Frösche 5mal, für Kaninchen 25mal so giftig wie Veratrin ist, verbindet Charactere der Wirkungen von Veratrin, Aconitin und Delphinin.[2]) Das Corydalin bedingt bei Katzen (37 mg des HCl—Salzes pro kg) intravenös injicirt fast augenblicklich die furchtbarste Epilepsie. Das Cocaïn wirkt erst erregend, dann deprimirend auf die Nervencentra, die reflectorische Thätigkeit des Rückenmarks wird erhöht und die von hier zum Auge gehenden Sympathicusfasern gereizt.[3]) Das Muscarin hat manchfaltige Wirkungen auf Herz, Darm, Drüsen, Pupille und centrales Nervensystem.

Manche der Alkaloide wirken auf viele Abtheilungen des Organismenreiches giftig, andere wieder nur auf einzelne wenige.

[1]) Anders liegt der Fall bei der Alizarinfärbung, welche Lieberkühn und Edinger in der Grosshirnrinde erhielten; die gelbe Färbung durch die violette Natriumverbindung deutet hier auf sauer reagirende Gebiete.

[2]) Watts, Ch. C. 1892. I. In ähnlicher Weise vereinigt nach H. Meyer das Chelidonin toxische Merkmale des Morphins und des Cocaïns. Arch. exp. Path. 1892.

[3]) Durdafi, D. Med. Wch. 18, 127. Von höchstem Interesse ist auch der »Antagonismus« verschiedener Basen. Auf ein mit Atropin behandeltes Herz hat Muscarin keine Wirkung (Schmiedeberg), das Hyoscin ist ein Antagonist des Pilocarpins (Kobert).

Zu ersterer Gruppe gehören z. B. Strychnin, Chinin, Cinchonin, Solanin,[1]) Cocaïn, zu letzterer Morphin, Atropin, Chinolin, Muscarin, Neurin.

Merkwürdig ist die von P. Bert und von Demant gemachte Beobachtung, dass neugeborene Hunde weit mehr Strychnin vertragen, als erwachsene[2]). Die scheinbar grosse Resistenz der Ascariden gegen Strychnin hat Schröder dahin aufgeklärt, dass sie in dieser Lösung ihren Mund nicht öffnen und das Gift den weit langsameren Weg durch die Haut nehmen muss[3]). Darauf mag wohl auch die scheinbar geringe Giftigkeit des Strychnins für Schnecken und Wasserkäfer beruhen, welche Kruckenberg[4]) beobachtete. — In 0,05 proc. Strychninlösung, in welcher Infusorien und Räderthierchen sehr bald zu Grunde gehen, sah H. Klebs manche Flagellatenarten (Euglena, Phacus) längere Zeit fortleben[5]). Während bei Wirbelthieren Strychnin ein weit stärkeres Gift ist als Chinin, ist das Verhältniss für Infusorien und Diatomeen umgekehrt. Für chlorophyllhaltige Infusorien (Zygoselmis orbicularis), ist wie Charpentier beobachtete, das Cocaïn 20mal giftiger als Strychnin. Auch Veratrin ist ausserordentlich giftig für Infusorien (Kühne) Frösche leben in 0,05 % Morphinlösung monatelang. Chinin und Atropin tödten sie rasch, noch rascher Strychnin und Veratrin in ebenso starken Lösungen (Marcacci).

Strychnin (0,05 %) verhindert die Entwicklung des Froscheies, Morphin und Atropin nicht. Kaulquappen sterben rascher durch Chinin, Strychnin und Veratrin, als durch Morphin und Atropin (Marcacci). Nach demselben Autor wird die Milchsäuregärung begünstigt durch Atropin und Morphin, verzögert durch Chinin und Strychnin, also dort Reizung, hier Lähmung. Chinin, Strychnin, Veratrin, schädigen die Keimkraft der Erbse, nicht aber thut dieses

---

[1]) Nach Perles (Arch. exp. Path. 1889) tötet eine 0,5 % Solaninlösung in zwei Minuten Amoeben, momentan Infusorien und sistirt binnen 15 Minuten die Eigenbewegung von Bacterien. Milzbrandbacillen entwickeln sich in einer Nährgelatine nicht mehr nach Zusatz von 1 % Solanin. Schimmelpilze kommen in 1 % Solaninlösung noch fort, in concentrirterer aber nicht mehr.

[2]) Vergl. auch Falk, Pflüg. Arch. **34**, 530.

[3]) Arch. f. exp. Path. **19**, 209.

[4]) Physiol. Studien 1880 I Abthlg. S. 95.

[5]) Ueber die Organisation einiger Flagellatengruppen, 1883. S. 59.

Morphin. Mais, Bohnen und Lupinen werden durch diese vier Alkaloide getötet, schwächer wirkt Atropin. Morphinsalze wirken auf die Wurzeln erwachsener Pflanzen nicht ein, wohl aber Chinin und Strychnin[1]). Nach Detmer beeinträchtigt eine 0,2 % Atropinlösung das Wachsthum von Erbsenkeimlingen keineswegs erheblich, wohl aber wirkt eine ebenso starke Lösung von salzsaurem Chinin tötlich. Während Nicotin und Strychnin (1 : 437) das Protoplasma der Droseratentakeln töten, wirken Morphin, Curare und Colchicin nicht schädlich ein (Darwin).

Chinin, Strychnin, Morphin sind bei guter Nährlösung keine Gifte für die gewöhnlichen Fäulnissbacterien. In einer 1 proc. Lösung von essigsaurem Strychnin kann Schimmel wachsen, Penicillium gedeiht sogar ziemlich gut in einer zuckerhaltigen Nährlösung, welcher 1 proc. salzsaures Morphin zugesetzt ist. Dagegen keimten Penicilliumsporen nicht in einer 10 proc. Saccharoselösung, welcher 0,25proc. salzsaures Chinin zugesetzt war (Manasseïn).

Ein Kaninchen verträgt mehr Morphin als ein Mensch; dagegen sind Cocaïn und Nicotin auch für viele nieder stehende Thiere giftig. Danilewsky beobachtete die anaesthesirende Wirkung des Cocaïns bei Coelenteraten, Echinodermen, Würmern,[2]) Greenwood die lähmende Wirkung des Nicotins bei Echinodermen, Mollusken, Arthropoden und Würmern[3]). Der Grad der Giftwirkung des Nicotins geht parallel der Ausbildung des Nervensystems, daher ist für Amoeben Nicotin eigentlich gar kein Gift (Greenwood). Eine relativ geringe Empfindlichkeit hat auch Actinosphaerium, es stirbt in 0,1 proc. Nicotinlösung erst nach einigen Stunden; auch Actinia ist noch wenig empfindlich. Dagegen werden Regenwürmer schon in 0,01 proc. Lösung leicht angegriffen und in 0,05 proc. Lösung rasch getötet. Bei Archidoris bewirkt 0,01 proc. Nicotinlösung Aufhebung der beim gesunden Thier zu beobachtenden reflectorischen Contraction der Antennen auf Reize des Mantelrandes hin. Krebse sind gegen Lösungen von dieser Stärke sehr

---

[1]) Marcacci, Ann. di Chim. e di Farmacol. 1887. Den gleichen Unterschied bemerkt man bei Algen. Bei Maispflanzen constatirte Knop eine schädliche Wirkung von Chinin, Cinchonin und Morphin (Landw. Versuchsstationen **7**, 463).

[2]) Pflüg. Arch. **51**, 446. Auch höhere Pflanzen werden durch Cocaïn geschädigt; eine 0,3 % Lösung von salzsaurem Cocaïn verhindert z. B. die Keimung der Kresse.

[3]) Biol. C. **11**, 534.

empfindlich und bei Sepiola ist die Empfindlichkeit bereits so gross, dass das Thier in 0,01 proc. Lösung schon nach wenigen Secunden stirbt (Greenwood). Auf junge Ephyren von Aurelia wirkt eine 0,01 proc. Lösung weit stärker als auf Hydra. Eine 0,05 proc. Lösung hebt bei letzterer die Empfindlichkeit für Reize auf, eine 0,5 proc. Lösung ist tötlich.[1])

Grosse Unterschiede zeigen sich im Verhalten verschiedener Wirbelthiere zu Atropin.[2]) Kaninchen vertragen Dosen, die für den Menschen letal sind. 0,25 g Atropinsulfat erzeugen bei Meerschweinchen, und 0,15 g bei Ratten lediglich Durchfall. Auch Igel und Beutelthiere vertragen grössere Mengen. Hunde ertragen 0,5—0,6 g innerlich, 0,75 g subcutan und 0,05 g intravenös. Sperlinge sterben nach 2—4 mg, Tauben noch nicht nach 0,03 g; 0,2 g töten einen Staar in einer Stunde, 0,42 g bedingen Erkrankung aber noch nicht den Tod eines Hahns. Frösche, die durch Atropin gelähmt wurden, können sich wieder erholen.

Solche gewaltige Unterschiede zeigen sich bei Coniin nicht, es ist für alle Thierarten von Flöhen und Fliegen bis zum Geier, Taube, Ente, Kaninchen und Pferd ein starkes Gift.[3]) Infusorien sind nicht geprüft, ebensowenig verschiedene Pflanzen.

Grösseren Unterschieden begegnen wir aber wieder beim Coffeïn, welches Krämpfe und Störungen der Respiration und Circulation hervorruft. Frösche sind relativ wenig empfindlich und zwar werden Unterschiede in der Wirkung auf Rana temporaria und Rana esculenta berichtet,[4]) Katzen sind ferner weit empfindlicher als Kaninchen. Dosen von 0,2—0,5 g sind letal für letztere, Katzen können schon bei 0,1 g nach mehreren Stunden sterben. Bemerkenswerthe Differenzen der letalen Dosen bei Tauben, Raben und Eulen, welche bei 0,12—0,5 g in $^3/_4$—$3^1/_4$ Stunde zu Grunde gehen, konnten dagegen nicht beobachtet werden. Auch bei Nattern, Fischen, Hühnern, Hunden und Meerschweinchen wurde die Giftigkeit nachgewiesen. Beim Menschen zeigen sich je nach dem In-

---

[1]) Von Interesse ist ferner die Beobachtung Greenwoods, dass starke Nicotinlösung die Tentakeln brüchig macht, und die einzelnen Zellen sich trennen wie nach Maceration.

[2]) Vergl. besonders Husemann und Hilger, die Pflanzenstoffe, Bd. II, S. 1202.

[3]) Ibid. S. 919.

[4]) Ibid. S. 1381.

dividuum verschiedene Grade der Empfänglichkeit. Für Infusorien und Algen ist Coffeïn kaum ein Gift zu nennen; sie bleiben sogar in 0,5% Lösungen tagelang lebendig. Algen, welche wie Spirogyra gespeichertes actives Eiweiss im Zellsaft enthalten, erfahren in dessen Lösung eine merkwürdige tropfenartige Ausscheidung des letzteren.[1])

Von gewissem Interesse ist der Unterschied in der Wirkung von Chinin und Chinolin auf niedere Pilze.[2]) Fäulniss-Spaltpilze leiden in ihrer Entwicklung nicht, wenn 1 $^0/_{00}$ eines Chininsalzes zur Nährlösung gesetzt wird, wohl aber wird die Entwicklung völlig durch ebenso starke Chinolinsalzlösung sistirt, obwohl sonst Chinolin ein weit schwächeres Gift als Chinin ist. Noch interessanter ist aber die Beobachtung Donaths, dass dieser Empfindlichkeit gegenüber Sprosspilze (Hefe) selbst durch eine 5% Lösung von salzsaurem Chinolin nicht im Geringsten in ihrer Gärthätigkeit beeinflusst werden.

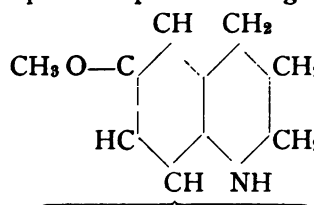
Auffallend ist ferner der Unterschied in der Empfänglichkeit verschiedener Bacterienarten gegen Methylviolett oder Pyoktanin; so wird der Staphylococcus aureus schon bei einem Gehalt des Nährbodens an Farbstoff 1:6000000 am Wachsthum gehindert, während der Typhusbacillus noch bei 1:5000 wächst (Jänike.)

Mit den Beziehungen zwischen chemischer Constitution und Alkaloidwirkung ist in der Neuzeit die Forschung mehr als je beschäftigt. Zahlreiche Chemiker sind an der Arbeit, die Constitution von Alkaloiden zu ergründen, so W. Koenigs und H. Skraup beim Chinin, Pinner und Blau beim Nicotin, Knorr beim Morphin, Einhorn beim Cocaïn, Tafel beim Strychnin, Ladenburg und Merling beim Atropin; bei manchen Alkaloiden ist sie in neuester Zeit bereits festgestellt worden, so die des Coffeïns durch E. Fischer, des Papaverins von Hesse und Goldschmidt, des Narkotins von Roser, des Coniins von Ladenburg, des Trigonellins von Hantsch und Jahns, des Pilocarpins von Hardy und Calmels (Vergl. Pictet, die Pflanzenalkaloide, Berlin 1891). Es liegt in der Natur der Sache, dass von gewissen Atomgruppirungen

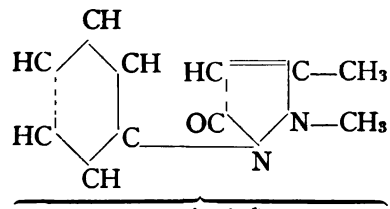
[1]) Vergl. Loew und Bokorny, Flora 1892. Beiheft.

[2]) Von antiseptischen Chinolinderivaten haben Emmerich und Kronacher besonders das Diaphtherin sehr wirksam befunden gegen Eiterbacterien, Milzbrandbacillen und andere Microben. Das Diaphtherin $C_{34}H_{30}N_2SO_6 + 4H_2O$ liefert als Spaltungsproducte: Oxychinolin, Phenol und Schwefelsäure (Ziegler).

bestimmte Effecte erzielt werden, nur darf man nicht zu weit gehen und jedesmal nur eine einzige Atomgruppirung für einen bestimmten Effect verantwortlich machen; wir wissen z. B., dass Körper sehr verschiedener Constitution Temperatur herabsetzend wirken können, so z. B. ausser Chinin: salicylsaures Natron, Aethyloxyhydrochinolin (Kairin), der Methylaether des Oxychinolintetrahydrürs (Thallin), Methyltetrahydrochinolin (Kairolin) das Phenyldimethylpyrazolon (Antipyrin), Acetanilid, das Paraacetphenetidin (Phenacetin), und ebenso können sehr verschiedenartig constituirte Körper Temperatur steigernd wirken.

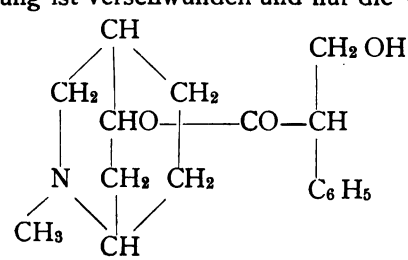


Thallin

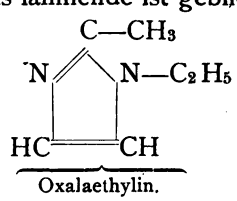


Antipyrin.[1])

Man kennt die specifischen Wirkungen von Atropin und einigen anderen Tropeïnen genau, aber merkwürdigerweise fand H. Schulz, dass ein ganz anders constituirter Körper, nämlich das eine narkotisch riechende Flüssigkeit bildende Oxalaethylin $C_6H_{10}N_2$ ebenso wirkt wie Atropin.[2]) Wird in diesem Molecül aber ein Atom Wasserstoff durch ein Atom Chlor ersetzt, so wirkt das Product wie Morphin narkotisch auf's Gehirn, die Pupillen erweiternde Wirkung ist verschwunden und nur die Vagus lähmende ist geblieben.



Atropin nach Merling.[3])



Oxalaethylin.

[1]) Das Antipyrin ist ein Nervengift, das auf's Rückenmark, dann auf's Gehirn und periphere Nerven wirkt. Es setzt den Stoffwechsel im Thier herab. Für Algen und Infusorien ist es in 1 $^0/_{00}$ Lösung ungiftig.

[2]) Arch. f. exp. Path. **13**, 304 und **16**, 256.

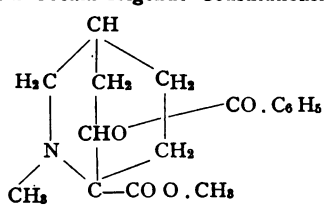
[3]) Zum Atropin hat das Cocaïn nahe chemische Beziehungen; ferner wirkt einerseits Cocaïn auch mydriatisch, andererseits das Benzoyltropeïn schwach anaesthe-

Man sieht also, dass einerseits sehr verschiedenartig constituirte Basen gleich wirken können, dass aber andererseits kleine Aenderungen in der Constitution bedeutende Unterschiede in der physiologischen Wirkung herbeizuführen vermögen. In beiden Beziehungen sind von der jetzigen Forschung die interessantesten Entdeckungen zu erwarten.

Alkaloide, welche heftige Krämpfe erregen, wirken lähmend, wenn sie am Stickstoff methylirt werden. Werden die Basen Strychnin, Brucin, Codein, Morphin, Thebain und Nicotin am Stickstoff methylirt, so sind die Producte weit weniger giftig als die ursprünglichen. Alkaloide und zum Theil von anderer Wirkung (Stahlschmidt, Schroff, Brown und Frazer); die entstehenden quarternären Basen wirken curareartig, wie die meisten quarternären Basen überhaupt. [Auch Arsoniumverbindungen (Rabuteau) wirken curareähnlich.] Beim Atropin tritt in den Alkylderivaten bei gleicher mydriatischer Wirkung die Paralyse stärker auf (Gunning), die andern Atropinwirkungen dagegen fehlen (Frazer). Von der curareartigen Wirkung der quarternären Basen im Allgemeinen entfernt sich die Wirkung des Cholins, des Neurins und des Muscarins, es finden hier nach Coppola secundäre Einwirkungen statt, welche die Curarewirkung verdecken.[1]) Coppola stellte drei Ammoniumbasen dar, welche an Stelle des Trimethylamins jener Basen den

---

sirend. Die sauren Spaltungsproducte des Cocaïn können keine Anaesthesie hervorrufen. Einhorn gibt dem Cocaïn folgende Constitutionsformel:



Cocaïn.

Das L—Benzoylecgoninnitril, ein dem Cocaïn noch nahestehendes Derivat, bringt sowohl Mydriasis als auch Anaesthesie hervor, aber schwächer als Cocaïn (Ehrlich), während das L—Ecgoninamid ziemlich indifferent ist (Einhorn. Ber. D. Ch. Ges. **26, 964**).

[1]) Auf niedere pflanzliche Organismen wirken die neutralen Salze der Ammoniumbasen gar nicht schädlich; Algen leben wochenlang in 0,2 % Lösung des Tetraäthylammoniumchlorids und Neurin ist für Schimmelpilze sogar ein vorzüglicher Nährstoff. Chinin dagegen ist für Algen ein sehr starkes Gift.

Pyridinring enthielten, das Pyridincholin, das Pyridinneurin, und das Pyridinmuscarin und fand, dass diese Basen jenen ganz analog, nur noch intensiver wirkten (Gazz. chim. 15,330).

Andererseits zeigten aber Clause und Luxinger, dass man auch die substituirte Aethylgruppe im Muscarin ersetzen kann, ohne den Giftcharacter wesentlich zu ändern; Amyl-, Valeryl-, Benzyl-, Glyceryl-Trimethylammoniumhydroxyd und auch Tetramethylammoniumhydroxyd bewirken nach jenen Forschern wie Muscarin eine Lähmung des Herzmuskels, so dass selbst starke electrische und mechanische Reize versagen. Atropin, Coffein und Veratrin heben die Lähmung wieder auf.[1])

Dem gegenüber muss es um so mehr auffallen, dass die isomeren Muscarine sehr grosse Unterschiede in der Wirkung zeigen und dass die nahe verwandten Basen Cholin und Betain nur schwache Gifte sind:

$(CH_3)_3N<\begin{matrix}CH_2\,.\,CH_2\,OH\\OH\end{matrix}$ Cholin.

$(CH_3)_3N<\begin{matrix}CH_2\,.\,COOH\\OH\end{matrix}$ Betain.

$(CH_3)_3N<\begin{matrix}CH_2—CH\,(OH)_2\\OH\end{matrix}$ Muscarin.

$(CH_3)_3N<\begin{matrix}CH\,OH—CH_2\,OH\\OH\end{matrix}$ Isomuscarin.

Beim Isomuscarin tritt neben der Curarewirkung auch Erregung der centralen Vagusganglien und eine beträchtliche Steigerung des Blutdruckes ein (Hans Meyer). Merkwürdigerweise hat aber auch das synthetische Muscarin, aus Cholin durch Oxydation erhalten, eine andere Wirkung als das aus Pilzen isolirte, obwohl bis jetzt kein chemischer Unterschied constatirt werden konnte;[2]) jenes lähmt die intramusculären Nervenendigungen beim Frosch und bewirkt starke Myose bei der Vogelpupille, dieses aber zeigt keine dieser Wirkungen (Boehm, H. Meyer). Chemisch und physiologisch verschieden von diesen drei Muscarinen ist das Muscarin von Berlinerblau (Ber. Chem. Ges. 17, 1139), es bewirkt wie die

[1]) Fortschr. d. Med. 2, 276. Die Constitution des Muscarins wurde bekanntlich von Schmiedeberg und Harnack aufgeklärt.

[2]) Schmidt hegt die Vermutung, dass stereochemische Isomerie vorliegt (Ber. d. D. Chem. Ges. 26, 806).

meisten Ammoniumbasen vermehrte Schweiss- und Speichelabsonderung, sowie Lähmung der Respiration (H. Meyer).

Welch' grossen Unterschied in der physiologischen Wirkung auch der Uebergang der einfachen in doppelte und dreifache Bindung zwischen zwei Kohlenstoffatomen ausmacht, zeigt sich nicht nur bei nicht basischen Körpern (Allylsenföl, Acroleïn, Crotonaldehyd sind weit giftiger als die zugehörigen gesättigten Verbindungen), sondern auch bei den Basen. Das ergibt sich z. B. beim Neurin, welches weit giftiger wirkt als das ihm entsprechende Cholin; sowie beim Vinylamin gegenüber dem ungiftigen Aethylamin.

$$(CH_3)_3N\begin{matrix}-CH=CH_2\\-OH\end{matrix} \qquad (CH_3)_3N\begin{matrix}-CH_2-CH_2OH\\-OH\end{matrix}$$

Neurin. Cholin.

$$\begin{matrix}CH_2\\ \|\\ CH.NH_2\end{matrix} \qquad \begin{matrix}CH_3\\ |\\ CH_2.NH_2\end{matrix}$$

Vinylamin. Aethylamin.

Ehrlich fand, dass Meerschweinchen durch 0,03 g salzsaures Vinylamin pro kg binnen 10 Stunden, durch 0,015 g binnen 24 Stunden getötet werden.

Merkwürdig ist, dass das Homologe des Neurins, das Allyltrimethylammoniumhydroxyd $(CH_3)_3\underset{\underset{OH}{|}}{N}-CH_2-CH=CH_2$ nach H. Meyer ein nur schwach giftiger Körper ist.

Während das fast ungiftige Cholin durch Verlust von ein Molecül Wasser zum giftigen Neurin[1]) mit doppelter Bindung wird, wird letzteres noch zu einem weit giftigeren Körper, wenn unter

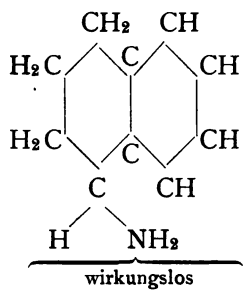
[1]) Hier bedingt also der Verlust der Elemente des Wassers eine Zunahme der Giftigkeit, während beim Morphin ein solcher Verlust (Bildung von Apomorphin) eine Abschwächung und bedeutende Veränderung des Giftcharacters mit sich bringt. Das Apomorphin wirkt nicht mehr narkotisch, sondern brechenerregend. Verliert das Atropin die Elemente des Wassers, so geht es in Apoatropin $C_{17}H_{21}NO_{21}$ über, welches nicht mehr mydriatisch wirkt und zu den tetanisirenden Giften gehört (Marcacci). Verliert das Digitalin (siehe Anhang) die Elemente des Wassers, so ist die Giftwirkung ganz vernichtet. Es kommt also sehr viel darauf an, wie die Elemente des Wassers vorher in den Molecülen gelagert waren; die rationellen Formeln allein können dem Arzte, dem Physiologen, die Hoffnung zum Verständniss dieser Unterschiede geben!

Verlust von zwei Wasserstoffatomen das Acetenyltrimethylammoniumhydroxyd[1]) daraus entsteht:

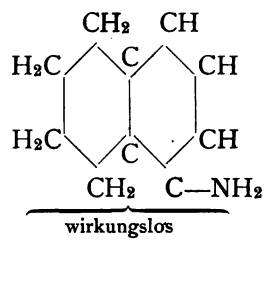
$$(CH_3)_3\,N{<}\begin{matrix}C{\equiv}CH\\OH\end{matrix}$$

Dieses bewirkt intravenös injicirt bei Warmblütern Stillstand der Herzthätigkeit und der Respiration.

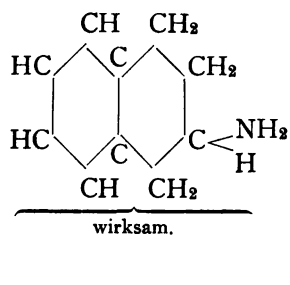
Sehr interessant sind die Verhältnisse zwischen chemischer Constitution und Giftwirkung, welche Filehne und Stern (Virch. Arch. 117, 418) bei den von E. Bamberger zuerst dargestellten hydrirten Naphtylaminen festgestellt haben. Es zeigen nämlich nur diejenigen β-Derivate, welche an dem die Amidogruppe besitzenden Ring hydrirt sind, gewisse physiologische Wirkungen, nämlich Erweiterung der Pupille, Verengerung der Ohrgefässe und eine aussergewöhnliche Temperatursteigerung. Die α-Derivate, gleichviel an welchem der beiden Ringe die Hydrirung stattgefunden hat, zeigen jenen specifischen Symptomencomplex nicht. Ist das einzelne Wasserstoffatom der Gruppe $C{<}^{H}_{NH_2}$ durch ein Alkyl ersetzt, so bleibt jene Wirkung ebenfalls aus.



wirkungslos



wirkungslos



wirksam.

Der Umstand, dass das Pseudoephedrin einen gleichen Symptomencomplex herbeiführt, veranlasste Filehne, ebenfalls bei diesem Körper in der gesättigten Seitenkette die β-Stellung der Amidogruppe zu dem vorhandenen Benzolringe, (welche Ladenburg bereits acceptirt hatte) vom physiologischen Standpunkte aus als richtig zu erklären. Es kommt ihm demnach die Constitutionsformel zu:

---

[1]) Schmidt, Ann. Chem. Pharm. **267**, 249.

[2]) Virch. Arch. **124**, 93. Das Pseudophedrin und das von Nagai entdeckte mydriatisch wirkende Ephedrin sind aus Ephedra vulgaris gewonnene Basen.

$$\begin{array}{ccc} C_6H_5 & & NH\,.\,CH_3 \\ | & & | \\ CH\,OH & — & CH—CH_3. \end{array}$$

Die homologen Basen der Pyridinreihe zeigen toxische Wirkungen, die in ihrer Art gleich, aber an Intensität verschieden sind; die letale Dose wird kleiner, je höher in der Reihe die Base steht. Die höheren Glieder der Pyridinreihe wirken ähnlich wie die niederen Glieder der Chinolinreihe, aber intensiver. Diese Wirkung besteht hauptsächlich in Paralyse der Respirationscentra. Die durch Verdoppelung gebildeten Basen: Dipyridin, Parapicolin $(C_6H_7N)_2$ etc. sind giftiger als die entsprechenden einfachen und unterscheiden sich auch in der Wirkungsart.[1])

Hervorzuheben ist die Beobachtung Stolnikows,[2]) dass die Ueberführung von Morphin in Morphinaetherschwefelsäure hinreicht, den Giftcharakter sehr stark abzuschwächen, ja denselben ganz zu verändern. Jene Aethersäure wird im Körper in andere zur Zeit unbekannte Aetherschwefelsäuren umgewandelt, sie unterliegt also, wie Morphin, leicht der Zerstörung. Während 1,0—1,2 g Morphin und 2 g Codeïn letale Dosen für Hunde mittlerer Grösse sind, vertragen sie 4,9 g Morphinaetherschwefelsäure sehr gut (Stolnikow). In grösseren Dosen nähert sich die Wirkung der des Codeïns, welches auf Athmung und Blutdruck keinen merklichen Einfluss hat (Schröder).

Sehr auffallende Unterschiede in der Wirkung werden hervorgerufen, wenn der Wasserstoff der Hydroxylgruppen durch Alkyle ersetzt wird. So ist bei Morphin, Oxymorphin, Oxydimorphin die narkotische, bei Codeïn und Thebaïn die tetanische Wirkung vorherrschend. Das Thebaïn wirkt (wahrscheinlich weil es eine doppelte Bindung mehr besitzt) aber heftiger als Codeïn.

$$\text{Morphin} = (C_{17}H_{17}NO)<^{OH}_{OH}$$

$$\text{Codeïn} = (C_{17}H_{17}NO)<^{OH}_{O\,.\,CH_3}$$

$$\text{Thebaïn} = (C_{17}H_{15}NO)<^{O\,.\,CH_3}_{O\,.\,CH_3}$$

Von hohem Interesse ist, dass das Thebaïn durch verdünnte Salzsäure in zwei isomere (amorphe) Basen umgewandelt wird,

[1]) Mk. Kendrick und Dewar, Lond. R. Soc. Proc. 22, 432.

[2]) Z. physiol. Chem. 8, 266. — Vergl. auch oben Cap. IV, Phenole.

Thebenin und Thebaïcin, welche in ihrer physiologischen Wirkung abgeschwächt sind.

Das Strychnin ist weit giftiger als Brucin und doch ist der chemische Unterschied nur gering, letzteres ist das dimethoxylirte Derivat des ersteren:

Strychnin $= (C_{15}\,H_{17}\,N_2\,O_2) - C_6\,H_5$

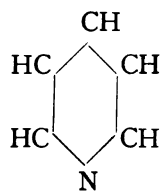
Brucin $= (C_{15}\,H_{17}\,N_2\,O_2) - C_6\,H_3\,(O\,.\,CH_3)_2$

Das Cinchonin, das ähnlich wie Chinin, aber schwächer wirkt, unterscheidet sich von letzterem durch den Mangel einer Methoxylgruppe ($O\,.\,CH_3$), welche beim Chinin in Parastellung zum Stickstoff steht.

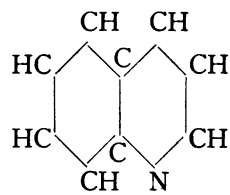
Cinchonin $= C_{19}\,H_{22}\,N_2\,O$

Chinin $= C_{19}\,H_{21}\,(O\,.\,CH_3)\,N_2\,O$

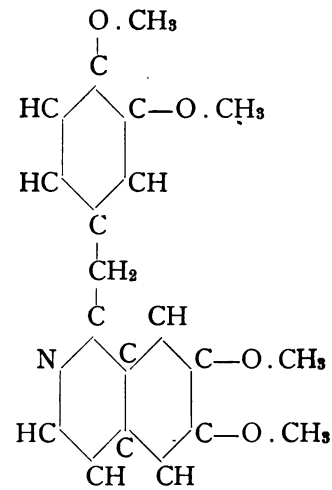
In naher Beziehung zum Chinin steht das Chinolin, welches ausser geringer temperaturherabsetzender Wirkung noch unangenehme Nebenwirkungen (Erbrechen z. B.) hat. 0,6—1,0 g führen beim Kaninchen nach »willkürlicher« und Reflexlähmung zum Tod. Das Chinolin ist wie das nur schwach giftige Pyridin und Papaverin (ein Derivat des Isochinolins), eine tertiäre Base:



Pyridin



Chinolin



Papaverin.

Beim Chinolin constatirten Krolikowski und Nencki, dass die Einführung der Carboxylgruppe den Giftcharacter abschwächt. Ein Kaninchen verträgt 1,0 g ortho-oxychinolincarbonsaures Natron, Hunde von 12 kg Gewicht täglich 2—4 g ohne jede Störung (Wien.

Ak. Ber. 1888). Es herrscht hier also dasselbe Gesetz wie bei den Phenolen. Andrerseits wird durch Wasserstoffzufuhr die Wirkung verstärkt (siehe Cap. IV). Während das Paraoxychinolin nur schwach wirkt und 0,6 g bei Kaninchen unbedeutende Temperaturerniedrigung bewirkt, tötet 0,6 g Tetrahydroparaoxychinolin Kaninchen binnen zwei Stunden (Jaksch).

Nach Gaule (Archiv f. Phys. 1890) wirkt das Piperidin $C_5 H_{11} N$ in auffallender Weise auf die Blutkörperchen, wobei helle Stellen (Vacuolen) auftreten. Wenn Seitenketten in den Piperidinkern eintreten, so wird diese Wirkung schwächer, und die auf das Nervensystem nimmt zu; Methyl, Aethyl, Propyl bewirken, in jenen Kern eingeführt, periphere, die höheren Alkyle aber centrale Lähmung. Lähmungen der willkürlichen Muskeln können entweder ihre Ursache in den Muskeln selbst haben, wie bei Coffeïn, oder in den peripheren Enden der Nerven wie bei Curare, oder im Centralnervensystem, wie bei den echten Narcoticis. Die Lähmungsursachen bei den Lupetidinen (Derivaten des αα-Dimethylpiperidins) liegen nach Gürber (1890) ausschliesslich in den Nerven; γ-Isobutyl und γ-Hexyllupetidin sind nach ihm auch Herzgifte (Siehe Cap. II).

Anhang.

Giftwirkung der Ammoniaksalze.

Die neutralen Ammoniaksalze (Sulfat, Chlorid) können zum Theil eine den Alkalisalzen ähnliche giftige Funktion ausüben, zum Theil aber auch dadurch giftig wirken, dass sie in den Zellen gespalten werden, wodurch das Ammoniak allein zur Wirkung kommt[1]) oder auch indem sie nach Umsetzungen mit andern Salzen in kohlensaures Ammoniak oder Diammonphosphat übergehen, welche dem freien Ammoniak im gewissen Grade ähnlich wirken können. Im Blute der Warmblüter bleibt eingeführtes Ammonsulfat sicher nicht lange bestehen, es wird mit dem Natriumbicarbonat resp. Natriumphosphat des Blutserums rasch Umsetzung erfahren.

[1]) Siehe oben: Allgemeine Gifte, Cap. IV.

Kleine Mengen von Ammoniaksalzen werden, wie Nencki, Knieriem, Drechsel u. A. zeigten, im Säugethier rasch in Harnstoff verwandelt, grössere Mengen aber üben ziemlich starke Giftwirkung aus, indem sie nach Binz dem Strychnin ähnlich das respiratorische Centrum und das Rückenmark reizen.[1]) Infusorien, welchen $^1/_4$% Lösung von Na_2SO_4 nicht schadet, sterben bald in einer Lösung der äquivalenten Menge Ammoniumsulfat, auch wenn das angewandte Wasser frei von Calciumbicarbonat ist, sich also kein Ammoniumcarbonat bilden kann. Was höher stehende Pflanzen betrifft, so ist bekannt, dass Ammoniaksalze für dieselben keine so günstige Stickstoffquelle abgeben als Nitrate, obwohl letztere bei der Eiweissbildung erst in Ammoniak übergeführt werden müssen. Ein schädlicher Einfluss eines Ueberschusses von Ammoniaksalzen ist also hier nicht zu verkennen.

Auch manche Algen (Spirogyren) sind gegen neutral-reagirende Ammoniaksalze selbst bei 1 $^0/_{00}$ Verdünnung sehr empfindlich; Spalt-, Spross- und Schimmelpilze sind dagegen sehr resistent zu nennen, so kann man die Zellen der Bierhefe mit einer 10 proc. Salmiaklösung ohne Schaden längere Zeit auf 40° erwärmen.[2]) Gegen kohlensaures Ammoniak ist sie aber weit empfindlicher, und zwar vertragen sie von diesem bei weitem nicht so viel wie von kohlensaurem Natron.[3])

Giftwirkung der Harnstoffe.

Einer Anzahl von substituirten Harnstoffen wurde schon oben, Cap. IV, Erwähnung gethan. Der gewöhnliche Harnstoff $(CO)<^{NH_2}_{NH_2}$ ist für Thiere ein relativ schwaches Gift, ebenso für höhere Pflanzen und für Algen, keines dagegen für niedere Pilze. Beim Hund töten erst 4 g pro kg, Frösche sterben nach Injection von $^1/_{30}$ des Körpergewichts, Tauben bei $^1/_{35}$, Meerschweinchen bei $^1/_{50}$, Kaninchen bei $^1/_{100}$. Ammoniakbildung im Blute ist dabei nicht nachweisbar.

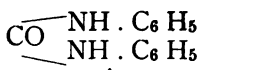
[1]) Aehnlich wirken auch die neutralen Salze der Alkylamine, während die Platin-Ammoniakbasen curareartig wirken (Hofmeister).

[2]) Loew, Pflüg Arch. **35**, 512.

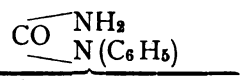
[3]) Fäulnissbacterien vertragen mehr, diese können sich nach Gottbrecht erst nicht mehr entwickeln (J. Th. **19**, 521), wenn 5 % kohlensaures Ammoniak den Nährböden einverleibt werden.

Es treten tetanische Krämpfe und Opisthotonus ein.[1]) Bei gehöriger Verdünnung kann Harnstoff von höheren Pflanzen als Stickstoffquelle benützt werden (Ville, Cameron), bei grösserem Gehalte in einer Nährlösung erweist er sich aber schädlich für Mais (Knop). In einer 1 ‰ Harnstofflösung sterben Algen (Spirogyren) und Infusorien allmälig ab. Für niedere Pilze ist er unschädlich.

Aethylharnstoff zeigt eine schädliche Wirkung auf höhere Pflanzen, was nicht der Fall ist bei salzsaurem Aethyl- oder Methylamin (Ville, C. r. 40). Phenylharnstoff ist für niedere pflanzliche Organismen (Hefe, Conferven) schädlicher als Harnstoff, Diphenylharnstoff ist aber wieder unschädlich.[2]) Es wäre hier noch von Interesse, den symmetrischen Diphenylharnstoff mit dem unsymmetrischen zu vergleichen, es wird sich vielleicht eine grössere Giftigkeit bei dem unsymmetrischen ergeben, weil hier eine Amidogruppe erhalten ist (siehe oben Cap. IV).

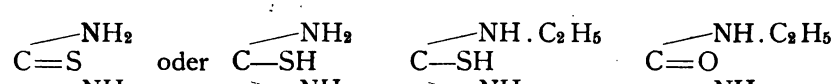


Symmetrischer Diphenyhlharnstoff.



Unsymmetrischer Diphenylharnstoff.

Thioharnstoff wirkt auf Algen schädlicher als Harnstoff,[3]) dort kann er bei sehr grosser Verdünnung (0,1 ‰) als Stickstoffquelle (und Schwefelquelle?) von manchen Algenarten (Oedogonium, Oscillaria) benützt werden. Höher stehende Thiere scheint er kaum stärker als Harnstoff zu affiziren, ebenso ist nach Lange der Aethylthioharnstoff unschädlich für Thiere, während der Aethylharnstoff schädlich wirkt. Lange vermuthet desshalb, dass hier die tautomere Form des Thioharnstoffs vorliegt:



Thioharnstoff — Aethylthioharnstoff — Aethylharnstoff.

Beim Aethylthioharnstoff wäre dann keine Amidogruppe mehr vorhanden.

---

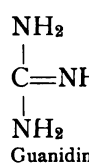
[1]) Gréhant und Quinquaud, C. c. **99**, 283.

[2]) Ubaldi, Chem. C. 92, I.

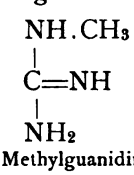
[3]) Auch Carbaminsäure, als Kalksalz intravenös injicirt, wirkt giftig und zwar giftiger wie Harnstoff und anders als Ammoniaksalze (Nencki und Pawlow). Urethan wirkt in 1 ‰ Lösung nicht giftig auf Algen im Gegensatz zu Harnstoff.

Von monosubstituirten Thioharnstoffen ist Phenylthioharnstoff giftig (Versuche an Fröschen, Kaninchen und Hunden), schwächer wirkt Allyl-, dann Acetylthioharnstoff. Die Warmblüter ergeben Lungenödem und Hydrothorax bei der Section; die auffälligste Erscheinung an Fröschen ist ein beträchtliches Anasacra. Diphenyl- und Dimethylthioharnstoff sind ungiftig, dagegen sind Allyl-Phenylthioharnstoff, Allyl-Aethylthioharnstoff und Methyl-Aethylthioharnstoff wieder giftig; die Giftwirkung dieser zweifach substituirten Thioharnstoffe ist aber wieder verschieden von derjenigen der einfach substituirten, jene erzeugen hauptsächlich nervöse Complikationen, diese aber Oedem. Lange vermuthete, dass die Giftwirkung möglicherweise auf eine Abspaltung von Cyanamiden beruhe, allein es ergab sich, dass letztere anders und zwar in erster Linie aufs Herz wirken. Jene Wirkungen sind daher den Thioharnstoffen selbst zuzuschreiben.[1])

Auch Guanidin und Methylguanidin wirken giftig. Nach Gergens ruft ersteres Muskelzuckungen und heftige Erregung des Rückenmarks und dann Lähmung hervor; letzteres tötet nach Hoffa Kaninchen bald unter den Symptomen der Dyspnoe und Convulsionen. In einer 0,5 % Lösung von Guanidinsulfat sterben Diatomeen und Infusorien bald, Fadenalgen aber langsam.



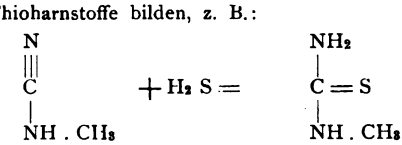
Guanidin.



Methylguanidin.

---

[1]) Lange, Chem. C. **92**, II. Bekanntlich können sich aus Cyanamiden und Schwefelwasserstoff Thioharnstoffe bilden, z. B.:



Capitel VII.

Die indirect wirkenden Gifte.

Es lassen sich hier drei Gruppen unterscheiden:

1) Gifte, welche störend in die Athmungsvorgänge eingreifen: Kohlenoxyd, Kohlensäure, schwefligsaure Salze. Die Art der Störung ist bei diesen drei Substanzen durchaus verschieden.
2) Gifte, welche durch ihre Zersetzung (Spaltung, Oxydation) giftig wirken: Nitrite, Jodverbindungen, Azoimid.
3) Gifte, welche wahrscheinlich durch Veränderung des Quellungszustandes gewisser organisirter Gebilde structurstörend und in Folge dessen tötlich wirken. Hieher gehören die neutralen Salze der Alkalien und der alkalischen Erden, sowie die oxalsauren Salze.

Giftwirkung des Kohlenoxyds.

Durch die Arbeiten von Claude Bernard, Hoppe-Seyler, Hermann, L. Meyer, ist das Verhalten des Blutes zu Kohlenoxyd und die Ursache der Giftwirkung desselben, welche in einer Störung der Athmungsvorgänge beruht, aufgeklärt worden. Das sich bildende Kohlenoxyd-Haemoglobin kann keinen molecularen Sauerstoff mehr binden und solchen nicht mehr den Organen zur Athmung liefern.[1]) Da darin die einzige Ursache der Giftwirkung liegt, so erklärt sich, warum Kohlenoxyd weder auf niedere Thiere, noch auf Pflanzen giftig wirkt. Es verlangsamt zwar die Keimung, aber selbst bei 79% CO in der Luft kommt sie noch nicht zum Stillstand.[2]) Es kann ferner die Entwicklung mancher Bacterienarten (Pyocyaneus) hemmen, tötet dieselben aber nicht.[3])

---

[1]) Auch das bei 40° siedende Nickelkohlenoxyd ist für Wirbelthiere stark giftig, wenige Centigramme pro kg Thier bedingen den Tod; im Blute zeigen sich dann die Streifen des Kohlenoxyd-Haemoglobins (Hanriot und Richet, J. Th. **21**, 48.

[2]) Linossier, C. r. 108.

[3]) Frankland, Ch. C. 1889, 752.

Sperlinge sterben, wenn der Gehalt der Luft an Kohlenoxyd ca. $^1/_{450}$ beträgt, Hunde bei $^1/_{250}$, Kaninchen bei $^1/_{70}$.[1])

Der Stoffwechsel wird bei der Kohlenoxydvergiftung herabgesetzt, das Blut wird kirschroth, der Tod erfolgt schliesslich durch Erstickung, wenn nicht künstliche Athmung längere Zeit unterhalten wird.

Giftwirkung der Kohlensäure.

Zahlreiche Forscher: Pflüger, Bert, Traube, Hoppe-Seyler, Friedlaender und Herter, W. Müller u. A. haben sich mit der Giftwirkung der Kohlensäure auf Thiere beschäftigt, worüber die Lehr- und Handbücher der physiologischen Chemie ausführlichen Aufschluss geben. Wir beschränken uns hier auf wenige Worte. Die Kohlensäure ist im Vergleich zum Kohlenoxyd nur ein schwaches Gift zu nennen. Sie wird immerwährend durch den Athmungsprocess in den Zellen erzeugt und muss stets entfernt werden. Ihre Menge darf sich über eine gewisse Gränze hinaus nicht anhäufen, widrigenfalls das Eindringen des Sauerstoffs erschwert und das Protoplasma durch die zunehmende Säuerung geschädigt wird. Ein solcher Zustand wird aber beim Einathmen kohlensäurereicher Luft geschaffen, die im Stoffwechsel erzeugte Kohlensäure bleibt nicht nur im Körper, sondern wird noch vermehrt durch einen Theil der eingeathmeten, und der Tod unter Lähmung der Athmungs- und Herzthätigkeit erfolgt, selbst wenn noch bedeutende Mengen Sauerstoff in der Athmungsluft vorhanden sind.

Friedländer und Herter liessen verschiedene Thiere in einem sauerstoffreichen aber abgeschlossenen Raume athmen[2]) und fanden, dass Kaltblüter (Schildkröten, Schlangen) gegen Anhäufung von Kohlensäure widerstandskräftiger sind als Warmblüter (Tauben, Kaninchen). Der Tod der Versuchstaube erfolgte nach 1 Stunde 50 Minuten bei 28,9% CO_2 neben 54,7% O_2, der des Kaninchens nach 5 Stunden bei 46,3% CO_2 neben 29,7% O_2; erst später starben Schildkröte und Ringelnatter. Bei kleineren CO_2-Dosen (bis zu 20%) werden während einer Stunde lediglich Reizerscheinungen, Erregung der Athmung und Steigerung der Herzarbeit beobachtet (Friedlaender und Herter).

[1]) Gréhant, J. Th. **18**, 50.

[2]) Z. physiol. Chem. II, **145**,

Chlorophyll führende Pflanzen werden von reiner Kohlensäure im Dunkeln allmälig getötet und zwar tritt der Tod rascher in reiner CO_2 ein, als in Wasserstoff- oder Stickstoffgas, ein Beweis, dass bei jener Wirkung nicht lediglich die Abwesenheit von Sauerstoffgas die Schuld trägt. Bei Lichtzutritt functioniren die Pflanzen aber in reiner CO_2 noch, wenn auch schwach, sie zersetzen in ihren Chlorophyllapparaten Kohlensäure und schaffen dadurch Sauerstoff für die Athmung des Zellkernes und des Cytoplasmas, sowie für das Protoplasma der Chlorophyllkörper selbst. Mit fortdauernder, im Lichte stattfindenden Assimilation der CO_2 wird letztere mehr und mehr durch O_2 ersetzt, da diese Thätigkeit weit intensiver ist, als die Athmungsvorgänge, und so der schädliche Einfluss des Kohlensäureüberschusses allmälig paralysirt, wenn nicht etwa stets ein Strom von Kohlensäure den gebildeten Sauerstoff verdrängt.

Was niedere Pilze betrifft, so leben die Gärung erregenden Spross- und Spaltpilze auch in reiner Kohlensäure fort, sie können auch den Luftmangel lange Zeit vertragen, und die obligaten Anaëroben werden sogar durch Luftzutritt in ihrer Entwicklung gehemmt. Gewisse Bactérienarten aber werden durch Kohlensäure getötet (Fränkel[1]), während sie in einer Wasserstoffatmosphäre lange Zeit am Leben bleiben können. Nach H. Buchner sind auch Cholerabacillen sehr empfindlich gegen kohlensäurereiche Luft. Der Rauschbrandbacillus, welcher niemals bei Gegenwart von Luft gedeiht, also exquisit anaërob ist, gedeiht zwar in einer Atmosphäre von Wasserstoff, nicht aber in einer solchen von Kohlensäure.[2])

Giftwirkung der Sulfite und Thiosulfate.

Die neutralen Sulfite können bei Thieren schädlich wirken, indem sie, zu Sulfaten werdend, den zur Athmung bestimmten Sauerstoff in Beschlag nehmen, und so zur Erstickung des Nervensystems führen.

Neutrale schwefligsaure und unterschwefligsaure (thioschwefelsaure) Salze können für niedere Organismen nur als äusserst schwache Gifte bezeichnet werden. Gewöhnliche Wasserbacterien und Monadinen werden selbst durch durch 1proc. Lösungen nicht im geringsten geschädigt, selbst nach fünf Tagen merkt man keinen

[1]) Z. Hyg. **5**, 35.

[2]) Kitasato, Z. Hyg. **6**, 105.

Einfluss auf ihre Bewegungsenergie. Infusorien und Diatomeen sterben allerdings sehr bald in 1proc. Lösungen, doch werden manche Arten derselben selbst nach fünf Tagen nicht getötet, wenn 1 pro mille Lösungen zur Anwendung kommen. Spirogyren kränkeln in den 1proc. Lösungen erst nach einigen Tagen, wobei das neutrale Natriumsulfit sich schädlicher erweist als das Thiosulfat (Hyposulfit). Die Chlorophyllkörper ziehen ihre Zacken ein, der Kern die Plasmastränge, während das Cytoplasma noch mehrere Tage (bei 10—12 °) intact bleiben kann. Bei Anwendung von 1 pro mille Lösungen aber bemerkt man selbst nach 4 Tagen keine schädlichen Einwirkungen. Nur wenn die Algen längere Zeit bei höherer Temperatur (20—22 °) gezüchtet wurden und im Zustande mangelhafter Ernährung sich befinden, sind sie sensibler. In Hyposulfit-Lösungen von 1 pro mille Gehalt bleiben Nematoden, Planarien und andere niedere Wasserthiere am Leben.

Bei Wirbelthieren dagegen müssen Sulfite als ziemlich starke Gifte nach den Untersuchungen von L. Pfeiffer betrachtet werden; auf Kaltblüter wirken sie giftig durch Lähmung des Centralnervensystems. Die tötliche Dosis bei subcutaner Injection beträgt bei Kaninchen und Meerschweinchen durchschnittlich 0,6 g $Na_2 SO_3$ pro kg. Hunde, Katzen und weisse Mäuse werden erst bei Dosen von 1,3—1,6 pro kg getötet. Hunde zeigen Speichelfluss, Erbrechen, Dyspnoe und periphere Gefässlähmung. 96,5% des Sulfits erscheinen als Sulfat im Harne, 3,5% als unverändertes Sulfit.

Bei intravenöser Injection genügen pro kg bei Kaninchen 0,2 g $Na_2 SO_3$ und 0,4 g bei Katzen. —

Die freie schweflige Säure resp. Schwefeldioxyd ist ein allgemeines Gift und wurde im Cap. IV erwähnt.

Durch Sauerstoffabsorption schädlich wirkt auch das Pyrogallol, bei dem wir einen zweifachen Giftcharakter annehmen müssen (siehe oben Cap. IV, Phenole). Aehnlich wirken ferner die Leukosubstanzen vieler Farbstoffe, besonders aber solche aus der Anthrachinongruppe (die Anthrarobine), welche in alkalischer Lösung energisch Sauerstoff aus der Luft absorbiren, um in die zugehörigen Farbstoffe überzugehen (Liebermann). Die heilenden Wirkungen der Anthrarobine bei Hautkrankheiten beruhen auf der reducirenden Wirkung, sie ist nach Berend intensiver, wie die des Pyrogallols. Hieher gehören besonders das

$$\text{Chrysarobin} = O\left[CH<\begin{matrix}C_6H_3OH\\C_6H_2(CH_3,\ OH)\end{matrix}>CHOH\right]_2$$

welches in alkalischer Lösung durch den Sauerstoff der Luft zu Chrysophansäure oxydirt wird:

$$C_{30}H_{26}O_7 + 4O = 2C_{15}H_{10}O_4 + 3H_2O$$

Nach Godard (Chem. C. 1888, 803) ähnelt die Vergiftung durch Chrysarobin der durch Pyrogallol, 30 mg sind tötlich pro kg Hund.

Giftwirkung von neutralen Jodiden.

Wie Binz gezeigt hat, wirkt Jodkalium dadurch giftig, dass im Organismus Jod abgeschieden wird, wobei ein Verbrauch von Sauerstoff stattfindet; das abgeschiedene Jod kann aber sehr labilen Verbindungen (activen Proteïnstoffen) gegenüber wieder oxydirend wirken, indem es dabei selbst in Jodid übergeht. So kann dieselbe Menge Jod öfters auf zweifache Weise Schaden bringen. Binz drückte die Jodausscheidung im Thiere durch folgende Gleichung aus:

$$2KJ + 2CO_2 + H_2O + O = 2KHCO_3 + 2J$$

Er wies ferner darauf hin, dass Nitrite, Jodate, Ozon und Halogene Wirkungen ausüben, welche denen von Jodkalium und Jodoform in gewissem Grade analog sind.[1]) Die Zersetzung des Jodkaliums wird besonders von sauren Säften befördert, demgemäss liess sich vermuthen, dass für Organismen ohne sauere Säfte das Jodkalium auch ohne jeden Schaden sei. Das ist auch der Fall. Ich beobachtete, dass Algen und Infusorien (darunter die so empfindlichen Vorticellen) nach fünf Wochen in einer 0,5proc. Jodkaliumlösung in Quellwasser lebend geblieben waren; die Zellen der Spirogyren zeigten lediglich eine geringe Verschmälerung der Chlorophyllbänder.

Schimmel-, Spross- und Spaltpilze ertragen bei neutralen Nährlösungen einen Gehalt derselben bis zu 1% KJ.

Höher stehende Pflanzen dagegen vertragen Jodnatrium oder Jodkalium nicht, sie haben sauren Zellsaft und scheiden bekanntlich

[1]) Virch. Arch. Bd. **113**, 1888). Boehm und Berg beobachteten, dass eine neutrale Eiweisslösung durch Jodzusatz sofort sauer wird, wahrscheinlich durch Bildung von Jodwasserstoffsäure, demgemäss wird unter Wasserzersetzung eine, wenn auch geringfügige Oxydation des Albumins stattgefunden haben. Arch. exp. Path. Bd. 5.

auch einen sauer reagirenden Saft aus ihren Wurzeln aus. Ich verglich an Buchweizenpflanzen die Wirkung kleiner aequivalenter Mengen von Na Cl, Na Br und Na J. Bei 0,2 ‰ Na Cl gelangten die Pflanzen in der Wassercultur bis zur Fruchtreife; bei Na Br gelangten sie bis zur Blütenbildung, nur wenige Blüten aber erzeugten Samen. Meist fand ein Absterben der Pflanzen nach der Blütenbildung unter allmäligem Eintrocknen der Blätter statt. Bei Na J aber fand gar keine Stoffzunahme bei den eingesetzten Keimlingen statt, sie starben bevor das erste Laubblatt entwickelt war! Knop hat an Maispflanzen ebenfalls dargethan, dass Jodkalium weit schädlicher ist als Bromkalium.[1])

Die Wirkung des Jodoforms ist zum Theil ebenfalls auf Jodabscheidung zurückzuführen, was zuerst Binz hervorhob.[2]) Die leichte Zersetzlichkeit des Jodoforms ist besonders beim Sterilisiren von Jodoformmischungen zu beobachten, wobei in lufthaltigen Gefässen Jod frei werden kann.[3]) Von der Wirkung des Jodoforms auf Thiere sei hier nur erwähnt, dass es in gehörigen Gaben bei Hunden und Katzen narkotische Wirkungen herbeiführt (Binz), beim Kaninchen aber selbst in tötlichen Dosen nicht (Högyes).[4]) Nach Pellacani hat Jodoform ausser der Wirkung des KJ und JO_3K (Depressionswirkungen) auch noch eine specifische reizende Wirkung auf das Nervensystem. (J. Th. 15, 117.)

Für niedere Pilze ist Jodoform kein Gift. Dass es keine dem Chloroform ähnlichen Wirkungen auszuüben vermag trotz analoger Constitution, hängt mit seiner viel schwereren Flüchtigkeit zusammen.

Giftwirkung der salpetrigsauren Salze.

Nitrite sind nur da sehr giftig, wo sie zerlegt werden und so frei gewordene salpetrige Säure zur Wirkung kommen kann. Wahrscheinlich kann das lebende Protoplasma bei Mithülfe von Natriumbicarbonat das Natriumnitrit unter Bildung von neutralem Carbonat

[1]) Bot. C. 1885.

[2]) Zahlreiche Jodverbindungen wurden in neuerer Zeit als Ersatzmittel des Jodoforms in der Therapie empfohlen, so das Tetrajodpyrrol (Jodol), das Isobutylorthokresyljodid (Europhen), das Dithymoldijodid (Aristol), das dijodsalicylsaure Natron und das Thiophendijodid.

[3]) Stubenrauch, Centrbl. f. Chirurgie, 1892.

[4]) Am empfindlichsten sind die weissen Mäuse (Kronacher, M. M. Wch. 1887).

und freier salpetriger Säure spalten. Man kann z. B. beobachten, dass eine langsame Zersetzung von Harnstoff unter Stickstoffentwicklung erfolgt, wenn $NaHCO_3$ mit $NaNO_2$ und Harnstoff in verdünnter Lösung mit Platinmohr in Berührung bleibt. Nach acht Tagen bei 16—18° haben sich 2—3 cc Stickstoff entwickelt. — Binz wies nach, dass Nitrite bei Thieren (Fröschen) narkotisirende Wirkungen ausüben.[1]) 0,03 g $NaNO_2$ töten einen Frosch unter Lähmungserscheinungen. Meerschweinchen sterben bei 0,05 g unter Lähmung und Kyanose, gleichviel ob das $NaNO_2$ innerlich gegeben oder subcutan injicirt wird. (Emmerich und Tsuboi.)

Für niedere pflanzliche oder thierische Organismen sind Nitrite ziemlich schwache Gifte zu nennen. In einer 1proc. Lösung von Natriumnitrit sterben Diatomeen und Infusorien sehr rasch; doch kann uns das von letzteren nicht Wunder nehmen, da sie gegen Salzlösungen von solcher Concentration überhaupt sehr empfindlich sind. Spirogyren leiden in dieser Lösung erst nach 3—4 Tagen; die absterbenden Zellen zeigen Granulationen, was schliessen lässt, dass das Nitrit im Protoplasma dieser Zellen zu Ammoniak reducirt wird, welches noch bei 0,01 % sehr schädlich wirkt.[2]). — Bei einer Verdünnung von 0,1 % äussert sich eine Giftwirkung des Nitrits auf Infusorien und Diatomeen erst nach einigen Tagen, nur einzelne Arten sterben schon nach einem Tag. Einzelne Diatomeen zeigten noch Eigenbewegung nach acht Tagen. Fadenalgen (Spirogyra, Zygnema) lassen hier selbst nach acht Tagen nichts Krankhaftes erkennen. Bei 0,01 % ist nach mehreren Wochen auch kein schädlicher Effect auf Infusorien und Diatomeen wahrzunehmen.[3])

Nach den neuesten Untersuchungen von Emmerich und Tsuboi beruhen im Wesentlichen die Vergiftungserscheinungen bei Cholera auf der Nitritbildung durch den Cholerabacillus, wie die Uebereinstimmung der Symptome bei Cholera und Nitritvergiftung sowohl als der spectroscopische Nachweis von Methaemoglobin im Blute bei beiden Fällen beweist. —

---

[1]) Arch. f. exp. Path. und Pharmakol. 1880. S. 133.

[2]) Das Ammoniak darf in diesen Pflanzen nur in dem Maase gebildet werden aus den Nitraten resp. Nitriten, als die Verwendung derselben zur Eiweissbildung erfolgen kann (siehe oben S. 100).

[3]) Bacterien vertragen in alkalischen Nährlösungen selbst über 0,2% sehr gut. Vergl. auch S. 62.

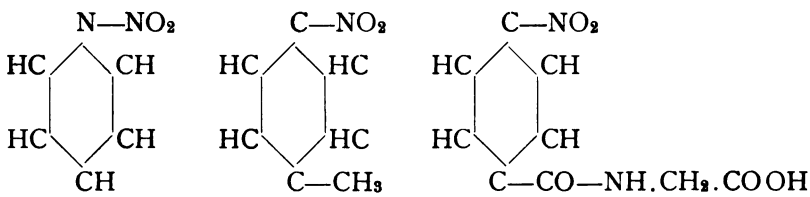
Dass Nitrate, welche für Pflanzen unschädlich sind, auch für Thiere weit weniger schädlich sind als Nitrite, ist leicht erklärlich, erst 2,5 g NO_3K pro kg Thier wirken tötlich (Mairet u. Combenale). Wahrscheinlich findet im Thierorganismus eine partielle Reduction zu Nitrit und Ammoniak statt. Ich habe gezeigt, dass Nitrate in wässeriger Lösung durch Glucose bis zu Ammoniak reducirt werden können, wenn durch Platinmohr ein gewisser Bewegungszustand übertragen wird. Es ist hiezu also gar kein nascirender Wasserstoff nöthig. (Loew, Ber. d. D. Chem. Ges. 23, 675.)

Giftwirkung der Nitroverbindungen.

Da, wie Binz gezeigt hat, manche Nitroverbindungen wie die isomeren Salpetrigsäureester, Anlass zur Bildung von Natriumnitrit im Blute geben, so seien sie im Anschluss an dieses hier kurz erwähnt. Nach Cagnoli liefert auch das Glycerintrinitrat im Blute salpetrige Säure und wahrscheinlich darf man das auch für manche Nitrosoverbindungen annehmen. Amylnitrit, welches nach Binz lähmend auf gewisse nervöse Apparate wirkt, führt Glycosurie mit Polyurie herbei; ähnlich wirkt nach G. Hoppe-Seyler (1882) die Orthonitrophenylpropiolsäure, welche bei einem mittelgrossen Hund den Tod schon in einer Gabe herbeiführt, die ein Drittel von der beträgt, bei der sich ein Kaninchen noch wohl befindet. Etwas empfindlicher wird das Kaninchen bei Milchfütterung. Beim Hunde tritt Lähmung, Hyperämie der Leber und Anfüllung des Herzens mit Blutgerinnseln ein. — Nitromethan $CH_3 . NO_2$, Nitroaethan $C_2H_5NO_2$ und Nitrosoaethylen $CH_3 = CHNO$ bedingen in Dosen von $^1/_2$ — 1 g pro kg Thier Tod durch Athmungslähmung (Gibbs und Reichert). Sehr giftig sind ferner Nitroso-β-Naphtol und Orthodinitrokresol, dessen Kaliumverbindung »Antinonnin« zur Vertilgung von Raupen und Pilzen (Hausschwamm) von W. v. Miller und Harz empfohlen wurde. Bei Picrinsäure (symmetrisches Trinitrophenol $OH : NO_3 : NO_3 : NO_3 = 1 : 2 : 4 : 6$) ist die letale Dosis nicht bekannt. Karplus sah einen Mann nach Genuss von 5,8 g Picrinsäure wiedergenesen. Die wesentlichsten Symptome waren: Erbrechen, Schweissausbruch, leichter vorübergehender Collaps, Ikterus.

Die Nitrogruppe wird in ihrer Wirkung abgeschwächt, wenn stark negative Gruppen, wie Carboxyl- oder Sulfogruppe, im Molecül vorhanden sind, oder sich solche Gruppen beim Passiren des Thierkörpers anlagern können. So werden nach Sieber und Smirnow (Wien. Akad. Ber. 1887) die drei Nitrobenzaldehyde in Dosen von 0,1 g pro kg vom Hunde gut ertragen, während vom Dinitrokresol schon 0,05 g pro kg. tötlich wirken (Weyl, Ber. D. Chem. Ges. 21, 512 und 2191). Aus jenen Aldehyden werden eben leicht Säuren gebildet. Bei Hunden zeigt sich hiebei, dass eine Amidogruppe aus der Nitrogruppe ebenso wenig entsteht, als Anilin sich aus Nitrobenzol im Thier bildet. (Cohn beobachtete nur beim Kaninchen eine so weit gehende Reduction beim Metanitrobenzaldehyd, der im Harne als Acetylamidobenzoesäure erschien.) — Ferner hat Weyl ein interessantes Beispiel dieser Art beobachtet: es ist nämlich das Martiusgelb oder Dinitro-α-Naphtol für Hunde ein starkes Gift (letal ca. 0,3 g pro kg), aber das Naphtolgelb S, eine Sulfusäure des Dinitro-α-Naphtols unschädlich.

Nitrobenzoesäuren sind weit weniger giftig als Nitrobenzol und der von Jaffé beobachtete grosse Unterschied in der Giftwirkung von Paranitrotoluol und Nitrobenzol beruht, wie dieser Forscher aufklärte, auf der Umwandlung des ersteren in paranitrohippursauren Harnstoff.[1]) Dosen von 5 g jenes Nitrotoluols können täglich wochenlang gereicht werden, ohne dass Functionsstörungen im Bereiche des Nervensystems, wie sie das Nitrobenzol erzeugt, beobachtet wurden.



Nitrobenzol Paranitrotoluol Paranitrohippursäure.

Das Verhalten von Nitroverbindungen zu Pflanzen ist noch wenig geprüft. Nach Knop sind nitrobenzoesaures und picrin-

[1]) Ber. D. Chem. Ges. **7**, 1673. Das Orthonitrotoluol wird dagegen nach Jaffé (Z. physiol. Chem. **2**, 47) in Orthonitrobenzylalkohol verwandelt, welcher mit Glycuronsäure gepaart als Harnstoffverbindung im Harne auftritt.

saures Kali sehr schädlich für Mais. Beide Salze sind bei 1 ‰ Verdünnung aber nicht giftig für Schimmelpilze. Der Giftwirkung des Nitrobenzols wurde schon oben Cap. II gedacht.

Giftwirkung des Azoimids.

Das erst in neuester Zeit von Curtius entdeckte Azoimid oder die Stickstoffwasserstoffsäure, $\begin{matrix} N = N \\ \diagdown \quad \diagup \\ NH \end{matrix}$ ist nicht nur im freien Zustande, als Dampf eingeathmet stark giftig, sondern auch in Form neutraler Salze subcutan injicirt. Sie dürfte dadurch wirken, dass sie äusserst leicht zersetzt wird (die trockenen Salze sogar unter Explosion). Ich beobachtete, dass Platinmohr die wässerige Lösung des Natriumazoimids NaN_3 unter Freiwerden von Ammoniak und Bildung eines chemisch indifferenten Gases zersetzt, welches nichts anderes sein konnte, als Stickstoffoxydul und gab folgende Gleichung:[1])

$$NaN_3 + 2H_2O = NaOH + NH_3 + N_2O$$

Auch beobachtete ich die Entstehung von Granulationen beim langsamen Absterben von Spirogyren in verdünnten Lösungen jenes Salzes, was auf das Freiwerden von Ammoniak in den Zellen schliessen liess. Emmerich constatirte, dass schon 1 mg eine Maus in 9 Minuten unter Lähmungen und Krämpfen tötet[2]). 0,03 g töten ein Kaninchen in $1^3/_4$ Stunden unter wesentlich denselben Symptomen (L. Pfeiffer und Loew).

In einer 0,5 ‰ Lösung jenes Salzes in Quellwasser sterben nach 30—40 Minuten: Nematoden, Planarien, Ostracoden, Copepoden, Asseln, kleine Insectenlarven, junge Wasserschnecken (Planorbis, Limnaea); nach $2^1/_2$—3 Stunden sterben kleine Wasserkäfer, noch später die Egel. In einer 0,1 ‰ Lösung starben nach 20—40 Stunden die Crustaceen, nach 4 Tagen Wasserkäfer und Schnecken; aber selbst nach 6 Tagen lebten noch Egel und Insectenlarven.

Infusorien sterben in einer 1 ‰ Lösung von N_3Na erst nach 2—$2^1/_2$ Stunden, aber in einer 0,1 ‰ Lösung selbst nach 12 Tagen

---

[1]) Ber. D. Chem. Ges. **24**, 2953. Von meiner Beobachtung ausgehend gelang es später Herrn Wislicenus jun. aus Stickstoffoxydul und Natriumamid die Stickstoffwasserstoffsäure, resp. deren Na-Salz auch synthetisch darzustellen. Das Phenylazoimid (Triazobenzol oder Diazobenzolimid) ist ein schwächeres Gift, noch schwächer die Naphtylverbindung; vergl. S. 48.

[2]) Ibid. S. 2952.

nicht. Sprosspilze (Saccharomyces cerevisiae) sterben nach zwei Tagen in 5 $^0/_{00}$ Lösung jenes Salzes nicht, Schimmelpilze aber und Fäulnissbacterien können sich nicht entwickeln in Nährlösungen, welche 0,5 $^0/_{00}$ enthalten. Algen werden nur langsam angegriffen: in einer 1 $^0/_{00}$ Lösung sterben Diatomeen, Desmidiaceen und Oscillarien erst nach 4—5 Tagen, Spirogyren so langsam, dass man selbst nach 10 Tagen noch lebende Zellen beobachten kann. In mineralischen Nährlösungen, denen noch 0,1 $^0/_{00}$ N_3Na zugesetzt wurde, waren die Algen aber selbst nach Wochen gesund und Vaucheria zeigte sogar ein deutliches Wachsthum.[1])

Phanerogamen sind wieder empfindlicher gegen Azoimid, als Kryptogamen; Lupinen- und Gerstenkeimlinge, ferner Vallisneriablätter starben nach 3—4 Tagen in einer 0,2 $^0/_{00}$ Lösung des Natriumazoimids.

Giftwirkung der neutralen Salze der Alkalimetalle.

Die neutralen Salze der Alkalimetalle sind für niedere pflanzliche Organismen wohl als ungiftig zu betrachten und für die niedersten thierischen Organismen auch nur bei relativ bedeutender Concentration (z. B. in 1% Lösungen) schädlich. Die Süsswasser-Infusorien sterben bald in 1—2 proc. Lösungen verschiedener neutraler Alkalisalze, sie sterben aber auch schon im destillirten Wasser frei von jeder Spur Metalloxyd.[2]) Es scheint, dass hier der Quellungszustand sensitiver Elementargebilde leicht verändert wird und dadurch schädliche Structurstörungen herbeigeführt werden. Nur allmälig steigende Concentrationen dürften sich als unschädlich erweisen und es gelang Czerny bekanntlich Süsswasseramöben so schliesslich an 4% Kochsalzlösung zu gewöhnen.

[1]) Wie ausserordentlich verschieden ist davon das Verhalten zu den beiden Specifica für Aldehyde (resp. Ketone): Hydroxylamin NH_2OH und Diamid N_2H_4! Die Algen werden durch diese bei dieser Verdünnung längstens binnen 48 Stunden selbst bei völlig neutraler Lösung abgetötet.

[2]) Häufig enthält, wie schon erwähnt, das destillirte Wasser leise Spuren von Kupfer, Blei und Zink, von den Destillationsapparaten stammend. Solche leise Spuren Cu können bei Algen schon dem Chlorophyllkörper schaden und durch dessen Abtötung indirect auch die ganzen Zellen töten wie Versuche an Spirogyren ergaben. Nach Ringer und Buxton (J. Th. 15, 360) soll die Giftwirkung des destillirten Wassers auf »kräftigen endosmotischen Erscheinungen« beruhen. Demgegenüber sei erwähnt, dass die Infusorien in 1 % Glucoselösung nicht absterben.

Bei niederen Pflanzen ist eine Angewöhnung an steigende Concentrationen von Kochsalz noch leichter. A. Richter fand[1]), dass Diatomeen eine 7% Lösung ein Jahr, eine 10% Lösung einen Monat ertrugen, dass Chara eine 0,5% Lösung ein Jahr, eine 1% Lösung 4—5 Monate ertrug. Zygnema stellinum konnte allmälig an eine 2% Lösung angepasst werden, in einer 3% Lösung aber starb sie allmälig ab. Spirogyra zeigte nach sieben Monaten nur wenige lebende Zellen in circa 0,5% Lösung. Cosmarium dagegen vertrug eine 8% Lösung einen Monat. Ich selbst beobachtete einmal in einer 5% Lösung von Dinatriumphosphat, welche Spuren anderer Nährsalze enthielt, eine üppige Entwicklung von einzelligen Algen (Palmelleen). Mässige Mengen Chlornatrium werden von den Phanerogamen gut ertragen, doch treten bei Steigerung der Menge von Alkalimetallchloriden im Boden Aenderungen in der Qualität ein; die Cellulose wird vermehrt auf Kosten des Stärkemehls. Kaliumsalze sind bekanntlich für alle Pflanzen ebensowenig entbehrlich wie für die Thiere. Substituirt man die Kaliumsalze in Pflanzennährlösungen durch Natriumsalze so sterben die Pflanzen an Hungertod, weil das Protoplasma des Chlorophyllapparates keine organischen Nährstoffe mehr aus der Kohlensäure zu bilden vermag. Substituirt man aber die Kaliumsalze durch Lithiumsalze, so resultiren keine Hunger-, sondern geradezu Vergiftungserscheinungen bei Phanerogamen[2]). Ebenso treten abnorme Verhältnisse ein, wenn man Kaliumsalze durch Rubidiumsalze substituirt und zwar ist Rubidiumnitrat noch weit schädlicher als Rubidiumchlorid, wie ich dargethan habe[3]). Jenes Salz bringt bei Buchweizenpflänzchen abnorme Stärkeanschoppungen, Einrollen der Blätter und Verdickung und Torsion des Stengels hervor. Während diese Pflanzen noch vor der Blütenbildung sterben, tragen die unter dem Einfluss von Chlorrubidium stehenden Exemplare zahlreiche Blüten und zeigen jene Erscheinungen nicht. Sie sterben aber bald nach der Blütenbildung ab, nachdem die Chlorophyllkörper erkrankt sind. Bei niedern Pilzen und den einfacheren Algen wirken

[1]) Flora 1892, S. 54.

[2]) Nobbe, Die organische Leistung des Kalium in der Pflanze. S. 31.

[3]) Landw. Vers.-St. Bd. 21, 389. Birner und Lucanus experimentirten schon früher mit Nitraten von Rb und Cs an Haferpflanzen und constatirten, dass diese Metalle das Kalium hier nicht vertreten können.

weder Lithium- noch Rubidiumsalze schädlich, ja bei den Pilzen können letztere sowohl als Caesiumsalze sogar die Rolle der Kaliumsalze mit Vortheil für das Wachsthum übernehmen.[1])

Höherstehende Thiere sind gegen Chlornatrium ziemlich tolerant. Die tötliche Dose für eine Maus ist nach Emmerich 0,06 g, das ist etwa 20 mal so viel als eine Maus normalerweise in ihrem Blute enthält und etwa 6 mal soviel als im ganzen Körper einer Maus vorhanden ist. Das Blut der Säugethiere liefert an 0,5% Asche, wovon öfters mehr als die Hälfte auf Kochsalz kommt. 1 cc einer gesättigten Na Cl-Lösung einem Frosch injicirt, ruft Krämpfe hervor, die Thiere erholen sich aber wieder (Mallèvre). Weit schädlicher ist ein Uebermass von Kaliumsalzen; Bunge fand,[2]) dass 2,3 g Kali in Form des sauren Phosphats tötlich auf ein Kaninchen wirkten. In Folge des Gehalts an Kalisalzen führen schon 10—25 g Fleischextract den Tod von Kaninchen in 1—1 1/2 Stunde herbei.[3]) Ausführliche vergleichende Versuche mit den Salzen der verschiedenen Alkalimetalle hat Richet angestellt[4]). Die tötliche Minimaldose Rubidium (als Chlorid angewandt) wurde für Frösche, Fische, Schildkröten, Tauben, Kaninchen und Meerschweinchen zu 1 g pro kg Thier festgestellt. Die Giftigkeit von Kalium (als Chlorid) ist nahezu doppelt so gross, noch grösser ist die Giftigkeit des Lithiums. Die tötlichen Dosen der drei Metalle (in Form der Chloride) verhalten sich nahezu wie 1 : 5 : 10, also annähernd wie die Atomgewichte. Richet meint, dass die Giftigkeit darauf beruhen könne, dass das in den Geweben enthaltene Chlornatrium durch jene Chloride ersetzt werde. Allerdings bleibt dann noch aufzuklären, warum dem Caesium (Cs = 132,5) mit einem höheren Atomgewicht als Rubidium (Rb = 85,2) doch wieder eine geringere Minimaldose zukommt.[5])

Bei intravenöser Injection wirkt Rb 2—3 mal intensiver als bei subcutaner, denn Hunde sterben schon, wenn sie pro kg Körpergewicht 0,297—0,613 g Rb (als Chlorid) erhalten (Richet). Blake fand bei intravenöser Einspritzung die letalen Dosen pro

---

[1]) Nägeli, Sitzgsber. d. kgl. bayr. Ak. d. Wiss. 1879, S. 340.

[2]) Pflüg. Arch. **4**, 235.

[3]) Bunge genoss selbst 34 g Fleischextract auf einmal, ohne nachtheilige Folgen zu verspüren.

[4]) C. r. Bd. **94**, Bd. **101**, u. Bd. **102**.

[5]) C. r. **94**, S. 1665.

kg Thier bei K 0,047 g und bei Rb 0,087 g;[1]) Botkin fand für Rb 0,04 g; Richet für K 0,025 g. Die tötliche Wirkung bei intravenöser Injection beruht auf Herzlähmung, bei subcutaner auf einer allmäligen Lähmung des ganzen Nervensystems. Vor dem Tode tritt Temperaturabfall und Schwäche ein, besonders stark sind letztere Wirkungen bei Lithiumvergiftungen ausgeprägt (Richet), bei welchen die Muskeln nicht gelähmt werden. Harnack und Dietrich fanden, dass die Salze von Rb fast wie die von K auf die quergestreiften Muskeln des Frosches wirken, Cs aber zwischen Na und Rb zu stehen komme,[2]) so dass also die Reihe in Bezug auf die lähmende Wirkung hier wäre: Na, Cs, Rb, K. —

Nach Curci (1887) bewirken die Chloride eine Erhöhung des Blutdruckes und zwar die von K, Rb, Cs durch Erregung der Muskeln, die von Na und Mg durch Erregung der Nerven, die des Li, Ca und Sr durch Erregung beider.

Richet[3]) versetzte Meerwasser, in welchem sich verschiedene Fische befanden, mit steigenden Mengen Metallchloriden und fand so für die Metalle als Maximum, welches den Thieren gestattet, länger als 48 Stunden zu leben: bei Kalium 0,10 g (Ammonium 0,064), Natrium 24,17 g, Calcium 2,4 g, Strontium 2,2 g, Baryum 0,78 g, Magnesium 1,50 g pro Liter.

Giftwirkung der Baryumsalze.

Die auffallende Giftwirkung der Baryumsalze, hat man früher so erklärt, dass sich im Blute Baryumsulfat ausscheide, welches die Capillaren verstopfe. Cyon zeigte aber, dass die Baryumsalze nicht mechanisch durch Sulfatanhäufung schaden. Neumann[4]) injicirte frisch gefälltes Baryumsulfat (in Kochsalzlösung suspendirt, annähernd 0,5 g) Kaninchen in die Vena jugularis, wobei die Thiere stets am Leben blieben. Es fand sich kein Baryum im Harne vor, dagegen in Leber, Nieren, Milz und Knochenmark. Bei Einführung von

---

[1]) C. r. **102**, 128. Nach Richet hebt selbst gesättigte Kochsalzlösung die Contractilität des Froschherzes nicht auf.

[2]) Arch exp. Path. **19**.

[3]) C. r. **93**, 649.

[4]) Pflüg. Arch. **36**, 576.

Chlorbaryum aber war Baryum nicht in jenen Organen, sondern in den Knochen nachzuweisen, der grösste Theil jedoch im Harne. Neumann schliesst aus seinen Befunden, dass sich im Thierkörper kein Baryumsulfat bildet. Schon 0,3—0,8 g Chlorbaryum rufen am Menschen Kopfschmerz und Vergiftungserscheinungen hervor (Neumann). — Es stört die Functionen der Nervencentra, wirkt reizend auf die glatten Muskelfasern des Darmes, ruft bei Warmblütern Krämpfe hervor, und steigert anfangs den Blutdruck. [Chlorcalcium und Chlormagnesium bedingen nach Mickwitz erst Steigerung der Herzthätigkeit, dann Lähmung (bei Katzen und Fröschen) des Herzens und der Nervencentra.]

Linossier gab einem Kaninchen längere Zeit kleinere Mengen Baryumcarbonat (0,5—1,5 g pro Tag) und fand bei der Section in allen Organen, besonders aber in den Knochen, Baryum vor.[1])

Ob wirbellose Thiere von Baryumsalzen angegriffen werden, ist meines Wissens nicht untersucht. Ich kann hier blos anführen, dass Infusorien (Vorticellen, Paramaecium) in einer 0,1 % Lösung von Baryumnitrat in Quellwasser (mit Algenfäden) nach mehreren Wochen noch in lebhaften Bewegungen zu beobachten sind; auch Amoeben befinden sich nach Wochen in dieser Lösung sehr wohl!

Für Pflanzen sind Baryumsalze nicht direct als giftig zu bezeichnen; sie könnten aber dann schädlich wirken, wenn sie die zur Assimilation bei der Eiweissbildung nöthigen Sulfate in unlösliches Baryumsulfat verwandeln und so die normalen Nährstoffe den Zellen entziehen. Wenn man aber den Schwefel in anderer Verbindung darbietet, schwindet auch dieser Einfluss. Ich habe längere Zeit Algen gezüchtet in Nährlösungen, welchen 0,4 % Baryumnitrat und der Schwefel in Form von formaldehydschwefligsaurem Natron, zugesetzt war. Spirogyren zeigen selbst in 1 % Lösung von Baryumnitrat nach zwei Tagen keine Schädigung. Knop fand,[2]) dass Maispflanzen Baryumsalze ohne Schaden aufnehmen. Auch niedere Pilze entwickeln sich in Nährlösungen, die Baryumsalze enthalten, sehr gut.

[1]) C. r. soc. de biol. 1887.

[2]) Bot. C. **22**, 35.

Giftwirkung der Magnesiumsalze.

Während die Magnesiumsalze per os bei Thieren wenig Schaden bringen, weil sie nur wenig resorbirt werden, sind sie bei intravenöser Injection ziemlich giftig; nach Reck sind 0,3—0,5 g $MgSO_4$ pro kg Hund oder Kaninchen tötlich, wobei Schwächung der Herzaction, dann Lähmung der Respiration eintritt. Niedere Thiere sind weniger empfindlich. Ich sah Kaulquappen in 2 $^0/_{00}$ Lösung von Bittersalz in kalkhaltigem Quellwasser mehrere Wochen am Leben. Für Schimmel-, Spross- und Spaltpilze sind Magnesiumsalze unschädlich, aber für chlorophyllführende Pflanzen, höherstehende sowohl wie niedere (Algen), sind sie bei Ausschluss von Calciumsalzen unbedingt schädlich; sie können ihren ernährenden Effect hier nur entfalten, wenn Calciumsalze vorhanden sind. Keimlinge von Vicia und Pisum treiben in 0,5 % Lösungen von Magnesiumsulfat- oder Nitrat keine neuen Nebenwurzeln mehr, und Wurzelhäube, wie Epidermiszellen sterben nach einigen Tagen ab. In einer ebenso starken Lösung von Calciumnitrat oder in einer gesättigten Gipslösung bleiben die Wurzeln am Leben und treiben Nebenwurzeln. Bei Phaseoluskeimlingen stirbt die Wurzel nach fünf Tagen ab, wenn sie in eine Lösung von 1 $^0/_{00}$ Magnesiumsulfat + 1 $^0/_{00}$ Monokaliumphosphat gesetzt werden. Wolf beobachtete, dass die Wurzeln von Bohnenpflanzen in verdünnten Lösungen von Magnesiumsulfat bald abstarben.[1]) In einer 1 $^0/_{00}$ Lösung dieses Salzes sterben Algen (Spirogyra) nach 4—5 Tagen, während sie in ebenso starken Lösungen von Calcium-, Kalium- oder Natriumsulfat lange am Leben bleiben. In einer 1 proc. Lösung von Magnesiumnitrat sterben kleinere Spirogyren schon nach 6—12 Stunden, während ebenso starke Lösungen von Calcium-, Baryum-, Kalium- oder Natriumnitrat längere Zeit gut ertragen werden. Es zeigt sich, dass zuerst Zellkern und Chlorophyllkörper angegriffen werden. Wenn diese Organoide Calciumverbindungen des Nucleins enthalten (siehe folgenden Abschnitt), so erklärt sich die Giftwirkung der Magnesiumsalze durch Austausch von Ca gegen Mg, was eine Veränderung des Quellungszustandes und in Folge davon Structurstörung herbeiführen würde. Da die Gegenwart genügender Mengen von Calciumsalzen nicht nur die Giftwirkung der Magnesium-Salze völlig auf-

[1]) Wolf, Landw. Versuchs-Stat. 6, 218.

hebt, sondern auch die physiologischen Functionen derselben ermöglicht, so gewinnt jene Folgerung an Wahrscheinlichkeit.[1]) Auch bei Infusorien zeigt sich der auffallende Unterschied; in 0,2 % Lösung von Magnesiumsulfat sterben sie nach einer Reihe von Tagen ab, während in Lösung von 0,2 % Calciumsulfat sie nicht nur am Leben bleiben, sondern sich noch beträchtlich vermehren (besonders Vorticellen). Selbstverständlich ist hiebei für etwas Nahrung zu sorgen (Algenmasse mit Spaltpilzen).

Giftwirkung der oxalsauren Salze.

Obwohl die Giftwirkung der Oxalsäure und ihrer Salze seit lange bekannt ist, herrscht doch noch immer ein Dunkel über den eigentlichen Grund derselben. Durch Kobert und Küssner, welche Autoren auch einen historischen Ueberblick über alle einschlägigen Studien und Beobachtungen als Einleitung zu ihrer Mittheilung[2]) geben, wurde erforscht, dass Oxalsäure kein Herzgift ist, sondern in erster Linie auf das Centralnervensystem wirkt, dass oxalsaures Natron in geringen Dosen das vasomotorische Centrum in der Medulla oblongata reizt, in mittleren vorübergehend, in grösseren dauernd lähmt. Jene Forscher zeigten ferner, dass der Harn eiweisshaltig wird und eine reducirende Substanz enthält, welche aber nicht Glucose ist. Sie beobachteten Calciumoxalat in verschiedenen Formen im Harn sowohl als in den gewundenen Harncanälchen der Nieren, welche oft dicht damit angefüllt sind und die Harnsecretion erschweren.

Die Vermuthung Rabuteau's, dass sich aus der Oxalsäure Kohlenoxyd im Blute bilde und dadurch die Giftwirkung bedingt werde, konnten sie nicht bestätigen.

A. Fränkel[3]) schliesst aus Versuchen an Kaninchen, dass ausser der mechanischen Verstopfung noch ein zweiter Factor existiren muss, der die Harnverminderung bedingt, wahrscheinlich eine Entzündung des Nierenparenchyms.

Murset[4]) constatirte Nekrose des Epithels der Harncanälchen und in Fällen, wo der Tod in 3—4 Tagen erfolgte, auch Entzündung

---

[1]) Loew, Flora 1892 S. 383 u. 387.
[2]) Virchow's Archiv 78, 209—244.
[3]) Zeitschrift für klinische Medicin 2, 664—674.
[4]) Jahresberichte der Medicin 1885. I. 422.

der Glomeruli, bei höheren Graden auch eine »eigenthümliche vacuoläre Umwandlung des Kapselepithels, auf Durchtränkung des Protoplasmas mit schwach lichtbrechenden Massen beruhend, wodurch der Kern mechanisch (? L.) zu einem sternförmig gezackten Bilde zusammengepresst wird.«

Heymann verglich die Wirkung der Oxalsäure auf Frösche mit derjenigen ihrer nächsten Homologen, der Malonsäure, Bernsteinsäure und Brenzweinsäure,[1]) und fand in Uebereinstimmung mit Koch, dass 0,01 g freie Oxalsäure für einen Frosch von Mittelgrösse tötlich ist und dass bei Malonsäure die letale Dose doppelt-, bei Bernsteinsäure aber 4—5 mal so hoch ist. Aehnliches ergab sich für die Natronsalze.

Von einigem Interesse schien mir die Frage zu sein, ob lösliche oxalsaure Salze sich auch als Gifte für niedere Thiere, für grüne Pflanzen und Pilze erweisen.

In der Wirkung der Oxalate auf niedere Wasserthiere liessen sich nun grosse Unterschiede erkennen, der Tod trat bei einigen Arten (Asseln, Copepoden, Rotatorien) sehr bald, bei anderen (Wasserkäfer, Wassermilben und Nematoden) aber weit später ein, was wohl mit der verschiedenen Schnelligkeit zusammenhängen mag, mit der jene Salze zu den wichtigeren Organen vordringen können.

In 0,5 proc. Lösungen neutralen Kalium- oder Natrium-Oxalats sind Asseln, Copepoden und Rotatorien in 30—50 Minuten tot, dann folgen Egel und Planarien, hierauf Insectenlarven und Ostracoden, während nach 24 Stunden noch leben Wasserkäfer, Wassermilben[2]) und einzelne Nematoden. In einem Controlversuch mit neutralem weinsauren Kali lebten fast alle jene Organismen noch nach 24 Stunden, viele nach mehreren Tagen.

In einer 0,1 proc. Lösung neutralen oxalsauren Kali's starben Asseln, Copepoden und Rotatorien nach 3—4 Stunden, kleine Planarien nach drei Tagen und Ostracoden waren darin noch nach acht Tagen lebendig. Zu den resistenten Nematodenarten gehört

---

[1]) Du Bois Reymond's Archiv 1889, S. 168. Heymann schliesst aus seinen Beobachtungen, dass das steigende Moleculargewicht jener Säuren nicht allein die Abnahme der Giftigkeit bedingen könne.

[2]) Wassermilben starben erst nach 20 bis 22 Stunden in einer 1proc. Lösung oxalsauren Natrons.

auch das Essigälchen (Rhabditis aceti), welches bekanntlich sich an 3—4 proc. Essigsäure angepasst hat. Fällt man aus einem Essig, der diese Organismen in grösserer Menge enthält, zunächst den Kalk mit Oxalsäure aus und setzt dann noch 0,2 proc. freie Oxalsäure zu, so sieht man nur einzelne Individuen noch nach zwei Tagen in Bewegung. Die meisten der vorhandenen Thiere sterben aber schon nach 10 bis 14 Stunden. Versetzt man denselben Essig mit 0,4 proc. Weinsäure, so bleiben sämmtliche Aelchen viele Tage lebend und in reger Bewegung, Oxalsäure ist also auch hier viel schädlicher als Essigsäure oder Weinsäure.

Infusorien, Flagellaten und Diatomeen findet man nach 15 Stunden in einer 0,5 proc. Lösung von neutralem oxalsauren Kali oder Natron tot, dagegen in weinsaurem Kali oder Natron noch lebend. Allerdings gehen Infusorien und Diatomeen auch bald darauf in letzterer Lösung zu Grunde. Bei 0,2 proc. Oxalat lebten nach 24 Stunden noch einige Vorticellen und Euglenen, und bei 0,1% schien die Giftwirkung fast verschwunden zu sein, denn Vorticellen, Paramaecien, Euglenen und Diatomeen waren nach drei Tagen noch in lebhafter Bewegung.[1])

Fadenalgen, wie Zygnema, Mougeotia, Vaucheria, Sphaeroplea, Cladophora, Oedogonium sterben binnen 24 Stunden unter Verquellung der Chlorophyllkörper in einer 0,5 proc. Lösung von neutralem oxalsauren Kali ab. Bei Spirogyren lässt sich sehr gut beobachten, dass zuerst der Zellkern angegriffen wird. Derselbe quillt in einer 0,5 proc. Lösung nach einiger Zeit auf und wird öfter zu einem unregelmässigen zackigen Gebilde. Lässt man aber eine 2 proc. Lösung auf diese Algen einwirken, so gewahrt man schon nach fünf Minuten, dass die Kerne sich auffallend stark contrahiren und nach zehn Minuten kein einziger Kern mehr intact geblieben ist. Das Cytoplasma ist allem Anschein nach noch völlig unverletzt, doch erholen sich die Zellen nicht wieder, wenn sie nach zehn Minuten wieder in kalkhaltiges Quellwasser zurückversetzt werden, die Zellen sind nach 24 Stunden in allen Theilen abgestorben. Der Einfluss der 2 proc. Oxalatlösung

---

[1]) Nimmt man zu diesen Versuchen kalkhaltigen Schlamm, so ist viel Versuchslösung anzuwenden wegen allmähliger Calciumoxalatbildung, wodurch ein Fehler bedingt wird.

macht sich bei den Chlorophyllbändern der Spirogyren in ca. 20 Minuten geltend, wobei eine Veränderung der Conturen durch Verquellung sichtbar wird.[1]) Die Giftwirkung der Oxalate nimmt auch hier auffallend rasch mit der Verdünnung ab; in einer 0,1 proc. Lösung sterben kleinere Spirogyrenarten nach 3—5, grössere erst nach 8—10 Tagen ab. Oscillarien liessen darin drei Tage lang Bewegungen erkennen.

Freie Oxalsäure zeigt selbst bei erstaunlich grosser Verdünnung noch eine Giftwirkung auf Spirogyren, welche Algen überhaupt schon gegen jede saure Reaction sehr empfindlich sind. Es addirt sich hier der Säurecharacter zum Giftcharacter. So sind in einer Lösung von nur 0,0001 proc. freier Oxalsäure in destillirtem Wasser nach fünf Tagen die Zellkerne contrahirt bei noch normaler Beschaffenheit des Cytoplasmas. In einer Lösung der äquivalenten Menge Weinsäure waren aber selbst nach neun Tagen die meisten Zellen nicht im Geringsten geschädigt.

Lässt man eine 2 proc. Lösung von neutralem oxalsaurem Kali auf die Alge Tolypella prolifera, eine Nitellaart mit lebhafter Plasmaströmung wirken, so ist nach wenigen Secunden die Bewegung sistirt, kehrt langsam wieder und hört nach einigen Minuten für immer auf![2]) Offenbar ist die bald eintretende Schädigung der zahlreichen Chlorophyllkörper von Einfluss auf dieses Resultat, denn bei den Wurzelhaaren der verwandten Charaarten hört die Strömung nicht so auffallend rasch auf und in einer 0,2proc. Lösung kann man dieselbe stundenlang fortdauern sehen.

Für grüne Pflanzen constatirten bereits Schimper und Migula eine schädliche Wirkung der Oxalate, doch klärten sie diese Erscheinung in keiner Weise auf.[3]) Ich habe bei einem Schnitte durch die gewöhnliche Zwiebel die Wirkung einer 2 proc. Kalium-

---

[1]) Bei Controlversuchen mit ebenso starken Lösungen von schwefelsaurem oder weinsaurem Kali blieben jene Erscheinungen aus.

[2]) Zwar hört auch unter dem Einflusse einer zweiproc. Lösung neutralen weinsauren Kalis die Strömung bald auf, sie kehrt jedoch wieder und ist nach Stunden ebenso lebhaft wie zuvor!

[3]) Flora, 1889, 264. Manche Pflanzen enthalten zwar lösliches saures Kaliumoxalat; allein da dieses nur im Zellsaft enthalten ist und die Vacuole eine sehr dichte Wand besitzt, wird das Vordringen zum Kern und zu den Chlorophyllkörpern verhindert.

oxalatlösung unter starker Vergrösserung verfolgt und beobachtet, dass auch hier der Zellkern auffallend rasch angegriffen wird und nach 10—15 Minuten sich um nahe $^1/_5$ seines Durchmessers contrahirt, wobei eine Trübung eintritt.

Blätter von Elodea canadensis und von Vallisneria spiralis hatten nach 36 Stunden in einer 1 proc. Lösung jenes Salzes den Turgor gänzlich verloren und waren todt, während in ebenso starken Lösungen von weinsaurem resp. schwefelsaurem Kali sie noch ganz unbeschädigt waren.

Für niedere Pilze sind oxalsaure Salze nicht giftig. Eine Nährlösung enthaltend je 0,5 % Asparagin und Glucose, je 0,05 % Dikaliumphosphat und Magnesiumsulfat, und noch 0,5 % neutrales Kaliumoxalat, entwickelte nach zwei Tagen bei 30° nach Infection aus faulem Fleischwasser eine dichte Bacterienvegetation, meist aus lebhaft sich bewegenden dicken Stäbchen bestehend.[1]) — Eine 0,5 proc. Lösung käuflichen Peptons, der noch 0,5 % neutrales Kaliumoxalat zugefügt wurde, entwickelte nach sechs Tagen eine ebenso intensive Bacterienvegetation wie eine Controllösung ohne das Oxalat; der faulige Geruch war ebenfalls in beiden Lösungen gleich intensiv.

Wird Sprosshefe 24 Stunden lang mit einer 2 proc. Lösung von neutralem Kaliumoxalat unter häufigem Aufschütteln in Contact gelassen, so bringt sie nachher, in eine 5 proc. Glucoselösung gebracht, noch eine ebenso intensive Gärung hervor, wie die Controlprobe, die in blossem Wasser verweilt hatte. Werden zu einer in lebhafter alkoholischer Gärung befindlichen Zuckerlösung 4 % oxalsaures Kali gesetzt, so wird der Vorgang anscheinend nicht im Geringsten verlangsamt. — Auch Schimmelwachsthum wird durch Oxalsäure nicht geschädigt; denn in einer 1 proc. Oxalsäurelösung, der man etwas Fleischextract zusetzt, entwickelt sich nach Infection mit Penicilliumsporen bald eine üppige Pilzvegetation.

Freie Oxalsäure schadet Spross- und Spaltpilzen nicht mehr, wie freie Weinsäure, sie ist nicht schädlicher wie andere starke Säuren bei der gleichen Concentration. In einer 1 proc. Lösung sowohl von Oxalsäure als von Weinsäure wird z. B. nach 24 Stunden

---

[1]) Die Bacterien bedürfen zu ihren gewöhnlichen Lebensfunctionen offenbar des Kalkes nicht, wovon mich viele Versuche überzeugten.

die Gärtüchtigkeit der Bierhefe vernichtet, während bei 10 facher Verdünnung jener Säuren dieselbe noch erhalten ist.

Die Oxalsäure ist also kein allgemeines Gift, indem die niederen Pilze nicht durch ihre Salze angegriffen werden. Für Chlorophyll führende Gewächse sowohl, wie für alles thierische Leben, sind lösliche oxalsaure Salze giftig, doch ist hervorzuheben, dass diese Giftwirkung bei fortschreitender Verdünnung auffallend rasch abnimmt.

Ich habe aus dem Studium der Giftwirkung der Oxalate auf Pflanzenzellen geschlossen, dass Zellkern und Chlorophyllkörper der grünen Pflanzen eine Calciumverbindung des Nucleins enthalten.[1]) Wird davon das Calcium als unlösliches Oxalat abgetrennt, so wird der Quellungszustand verändert, was eine Structurstörung und in Folge davon eine chemische Umlagerung der lebenden Materie bedingt. Ob dieser Schluss auch für den thierischen Zellkern berechtigt ist, muss durch weitere Studien entschieden werden. Amoeben geben hier vielleicht ein geeignetes Object ab.

---

[1]) Flora 1892 S. 376 und 385. Es ist sicher kein zufälliges Zusammentreffen, dass niedere Pilze weder von oxalsauren Salzen noch von Magnesiumsalzen afficirt werden, dass diese beiden Classen von Salzen aber chlorophyllhaltigen Zellen in gleicher Weise schaden.

Anhang.

Giftwirkungen, für welche eine zuverlässige Erklärung noch nicht möglich ist.

Hieher gehören zunächst einige Säuren des Phosphors. Während Orthophosphorsäure und unterphosphorige Säure (als Natronsalze) ungiftig sind, wirken nach H. Schulz die Unterphosphorsäure, Pyro- und Metaphosphorsäure giftig, wenn als Natriumsalze Kaninchen subcutan injicirt.[1]) Ueber die phosphorige Säure sind die Meinungen noch getheilt, nach Neumann und nach Schulz ist sie nicht giftig,[2]) nach Thorpe und Tutton giftig.[3])

Ich fand für Fadenalgen, Diatomeen und Infusorien neutrale Lösungen von metaphosphorsaurem Natron ($1\,^0/_{00}$) ebenso unschädlich, wie unterphosphorigsaures oder phosphorigsaures Natron. Spirogyren sah ich sogar in 2% Lösungen des metaphosphorsauren Natrons nach einem Tag noch unbeschädigt. Da Metaphosphorsäure ein Bestandtheil des Zellkern-Nucleins ist (Leo Liebermann), so muss die Giftigkeit für Thiere doppelt auffallen. Pyrophosphorsaures Natron ist für Algen und Infusorien bei $^1/_2$—1 % schädlich, allein hier ist zum grossen Theil die starke alkalische Reaction jenes Salzes schuld, wie Controlversuche ergaben, bei denen mit Essigsäure die stark alkalische Reaction abgestumpft war. — Bei einer Verdünnung von $1\,^0/_{00}$ ist auch das unveränderte Pyrophosphat $P_2O_7Na_4 + 10$ aq ganz unschädlich! — Für Bacterien hat ebenfalls keines jener Salze irgend einen schädlichen Einfluss. —

Räthselhaft erscheint die Wirkung der Salze der Fettsäuren. Natronseifen der höheren Fettsäuren schädigen die Herzthätigkeit.

---

[1]) Arch. exp. Path. **18**, 174. Vom Magen aus findet keine Giftwirkung statt.

[2]) Ibid. **23**, 150.

[3]) Chem. News **61**, 212. Nach Larmuth (Journ. of. anat. a. physiol. **11**, 251) ist von den drei Vanadinsäuren, die Pyrovanadinsäure $Vd_2O_7H_4$ die giftigste, dann folgt die Metavanadinsäure VdO_3H, zuletzt die Orthovanadinsäure VdO_4H_3.

0,11—0,14 g Oelsäure als Natronsalz bringt bei einem Kaninchen binnen 30—35 Minuten das Herz (sogar bei künstlicher Athmung) zum Stillstand. Von buttersaurem Natron schadeten selbst siebenmal grössere Dosen nicht (Munk). Die Seifen bedingen ferner, intravenös injicirt, eine Verminderung des Blutdruckes und in Folge dessen eine Herabsetzung der Erregbarkeit des Hirns, und wirken wahrscheinlich desshalb auch narkotisirend (Munk). Die toxische Wirkung der Natronsalze niederer Fettsäuren wurde an Hunden, Katzen und Kaninchen von H. Mayer 1885 studirt. Das essigsaure Natron erwies sich so unschädlich, wie Kochsalz, schädlicher aber war ameisensaures, propion-, butter- und baldriansaures. Die narkotische Wirkung (motorische und sensorielle Lähmung) steigt mit dem Kohlenstoffgehalt von der Essigsäure an. Bei Einführung von Halogen ändert sich das; während Buttersäure giftiger ist als Essigsäure, ist Trichloressigsäure umgekehrt giftiger als Trichlorbuttersäure.[1]) Das trichloressigsaure Natron bedingt motorische Lähmung und Schlaf bei Hunden und Katzen (H. Mayer, Bodländer), nach Hermann aber nur Lähmung (bei 2—9 g subcutan). Frösche werden erst bei 0,3 g dieses Salzes gelähmt.[2]) Chloroformabspaltung konnte in den Thieren nicht beobachtet werden.

Bei Pflanzen liegen noch keine Vergleiche vor. Ich kann lediglich die Nichtgiftigkeit neutralen Natriumacetats für Algen erwähnen.

Zum Schlusse sei hier noch mit wenigen Worten derjenigen stickstofffreien Spezialgifte gedacht, deren Constitution noch nicht, oder nur unvollständig erkannt ist, und über deren Giftwirkung man desshalb noch keine genügende Erklärung geben kann. Viele von diesen sind Glucoside. Es gehören hieher vor Allem: Digitalin $C_{29}H_{46}O_{12}$,[3]) Digitoxin $C_{21}H_{32}O_7$, Digitonin $C_{27}H_{46}O_{14}$, Strophantin $C_{31}H_{48}O_6$, Oubaïn $C_{30}H_{46}O_6$, Helleboreïn $C_{26}H_{44}O_{15}$, Helleborin $C_{36}H_{42}O_6$, Saponin $C_{19}H_{30}O_{10}$, Smilacin $C_{40}H_{70}O_{18}$, Cyclamin $C_{20}H_{34}O_{10}$, Coriamyrthin $C_{30}H_{36}O_{10}$, Piscidin $C_{29}H_{34}O_8$,

---

[1]) Nach Binz (Arch. exp. Path. **13**, 125) verhalten sich die Natronsalze der halogensubstituirten Fettsäuren in ihren Wirkungen ähnlich dem jodsauren und salpetrigsaurem Natron.

[2]) Hermann, Pflüg. Arch. **35**.

[3]) Die Formel des Digitalins $C_{29}H_{46}O_{12}$ wurde durch Kiliani sehr wahrscheinlich gemacht, nachdem Schmiedeberg es zuerst rein dargestellt hatte.

Anemonin $C_{15}H_{12}O_6$, Picrotoxin $C_{30}H_{34}O_{13}$, Cantharidin $C_{10}H_{12}O_4$, Quassiin $C_{32}H_{42}O_{10}$.

Von besonderem Interesse ist beim Digitalin eine Beobachtung Kiliani's, dass es nämlich bei Behandlung mit Essigsäureanhydrid ein Molecül Wasser abspaltet und dabei seine Giftigkeit verliert.[1])

Auch unter den Spaltungsproducten des Digitalins mit Salzsäure: Digitalose ($C_7H_{14}O_5$), Traubenzucker ($C_6H_{12}O_6$) und Digitaligenin ($C_{16}H_{22}O_2$) ist kein giftiger Körper. Es scheint demnach eine sehr labile Atomgruppirung vorhanden zu sein, welche leicht verändert wird. Das geht auch für Pirotoxin aus der Beobachtung hervor, dass es von verdünnter Kalilauge schon bei gewöhnlicher Temperatur völlig verändert wird.

Das Digitalinum verum bringt Herzstillstand hervor und zwar schon bei 0,5 mg beim Frosch, 2 mg bei Katzen, 4 mg bei Hunden und 15 mg bei Kaninchen (Boehm). Die Wirkung auf chlorophyllhaltige Pflanzen ist nicht untersucht; Pilze werden von verdünnten Lösungen offenbar nicht afficirt, denn Kiliani beobachtete in ca. 1 $^0/_{00}$ Lösungen reichliche Schimmelbildungen, das Digitalin ist hier also ein guter Nährstoff.

Das Digitonin wirkt nach Boehm lokal Entzündung erregend, es wirkt nicht wie Digitalin. Wohl aber wirken letzterem ähnlich Oubaïn, Strophantin[2]), Oleandrin[3]) und Vernonin.[4])

Sehr giftig ist das Digitoxin, von welchem schon 0,4 mg eine Katze töten (Binz); etwas weniger empfindlich sind Hund und Kaninchen, relativ weit empfindlicher aber der Mensch (Binz). Saponin, Cyclamin[5]) und Smilacin bedingen Reizung und Entzündung der Gewebe, sie wirken auf Nerven- und Muskelsystem.

Das Picrotoxin, durch Erregung von Nervencentren ein so starkes Gift für Wirbelthiere,[6]) scheint ungiftig für niedere Orga-

[1]) Arch. Pharm. 1892. Die ebenso mühsamen als ausführlichen Untersuchungen Kiliani's haben eine neue Zuckerart, eine Dimethylpentose, die Digitalose, als Spaltungsproduct des Digitalins ergeben.

[2]) Gley, Ch. C. 1888 S. 1281.

[3]) Die Raupen von Sphinx Nereï, die von Oleanderblättern leben, sind offenbar unempfindlich gegen Oleandrin.

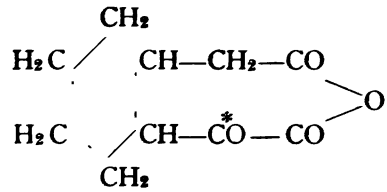
[4]) Heckel und Schlagdenhaufen, Ch. C. 1888. S. 1182.

[5]) Hilger und Mutschler, Ann. Chem. Pharm. 185, 214.

[6]) Nach Köppen (Ch. C. 1892) wirkt Coriamyrthin dem Picrotoxin ähnlich, aber schwächer.

nismen zu sein. Nach Chirone und Testa sind manche wirbellose Thiere unempfindlich dafür. Ich sah in einer 1 ‰ Lösung in Quellwasser nach 24 Stunden noch Infusorien (Vorticellen, Paramaecium) und Diatomeen in lebhaftester Bewegung, sowie Fadenalgen nicht im Mindesten beschädigt.

Was das von Homolka studirte Cantharidin betrifft, so kommt ihm nach Spiegel (1892) wahrscheinlich die Constitutionsformel zu:



Es käme also ein hydrirter Benzolkern und eine labile Ketongruppe* in Betracht. Es ist ein intensives Gift für Warmblüter, nur der Igel soll grössere Mengen ertragen. Es greift die Verdauungsorgane sehr stark an, wirkt auf Schleimhäute und Harnwerkzeuge, bei grösseren Gaben auch auf das Nervensystem, und wirkt athmungslähmend. Auch kantharidinsaure Salze sind noch stark giftig, indem 0,001—0,005 g von kantharidinsaurem Natron subcutan injicirt beim Menschen Albuminurie erzeugen (Grüttner).

Versuche mit Pflanzen sind nicht angestellt worden.

Höchst merkwürdig und der weiteren chemischen Untersuchung werth ist auch das Gift, welches in den Ovarien einiger japanischer Fischarten (Tetrodon; jap. Fugu) zur Laichzeit vorkommt und öfters Vergiftungen in Japan hervorruft, wo diese Fische genossen werden. Die Wirkungen äussern sich bei Kaninchen, Katzen und Hunden auf Respiration, Herz, Blutdruck und Nerven, wie die japanischen Forscher Takahashi, Tahara, Miura, Takesaki und Inoko mittheilten.[1]) Diese Forscher haben ferner festgestellt, dass das Gift weder zu den toxischen Proteïnstoffen, noch zu den Alkaloiden gehören kann, dass es leicht diosmirt, in Wasser leicht, in absolutem Alkohol schwer, in Aether nicht löslich ist und selbst bei stundenlangem Kochen nicht verändert wird.

[1]) Arch. exp. Path. **26**, 401; Virch. Arch. **122**, 92 u. a. O.

Allgemeinere chemisch-toxicologische Folgerungen.

1. Eintritt von Carboxyl- oder Sulfogruppen schwächt den Giftcharacter ab.
2. Eintritt von Chloratomen steigert den Giftcharacter bei den katalytischen Giften.
3. Durch Eintritt von Hydroxylgruppen wird bei den katalytischen Giften der Fettreihe der Giftcharacter abgeschwächt, bei den substituirenden Giften (durch Phenolhydroxyle) dagegen verstärkt.
4. Eine Substanz nimmt an Giftigkeit zu durch alle jene Einflüsse, welche die Reagirfähigkeit sowohl mit Aldehydgruppen als mit Amidogruppen steigern (siehe Cap. IV). Wird z. B. eine Amidogruppe oder Imidogruppe in dem Giftmolecül labiler oder wird aus tertiär gebundenem Stickstoff secundär gebundener, sei es durch Wasserstoffzufuhr oder durch Umlagerung, oder wird noch eine weitere Amidogruppe eingeführt, so nimmt im Allgemeinen die giftige Wirkung zu. — Vorhandensein negativer Gruppen kann die Wirkungen modificiren. —
5. Eintritt der Nitrogruppe verstärkt den Giftcharacter. Sind jedoch Carboxyl- oder Sulfogruppen im Molecül vorhanden oder können beim Passiren durch den Thierkörper negative Complexe sich mit dem Giftcomplex verbinden oder sich Carboxylgruppen im Giftmolecül bilden, so kommt der Giftcharacter der Nitrogruppe wenig oder nicht zum Vorschein.
6. Körper mit doppelter Bindung sind giftiger als die entsprechenden gesättigten Substanzen.

Berichtigungen.

S. 42 Z. 1 von oben lese CH_3 statt CH_2.

S. 55 Z. 17 von oben lese wässriger statt mässiger.

S. 61 Z. 9 von oben lese ein Hydroxyderivat statt eine Hydroxysäure.

S. 74 ist zu bemerken, dass nach den neuesten Untersuchungen H. Buchner's die Angabe, das Tetanusantitoxin zerstöre ausserhalb des Körpers das Tetanusgift, auf einem Irrthum beruht.

S. 79 Z. 9 von oben lese Latrodectus statt Lathrodactus.

S. 95 Z. 7 von unten lese bei der Formel des Apoatropins O_2 statt O_{21}.

S. 101. Bei der Formel des unsymmetrischen Diphenylharnstoffs ist zu setzen $(C_6H_5)_2$ statt (C_6H_5).

S. 126 Z. 1 von unten lese Coriamyrtin statt Coriamyrthin.

Sach-Register.

A.

Abrin 68. 76.
Acetal 25.
Acetaldehyd 59.
Acetanilid, s. Antifebrin.
Acetonitril 55.
Acetylphenylhydrazin, siehe Pyrodin.
Aconitin 87.
Acroleïn 95.
Aepfelsäure 33.
Aethoxycaffeïn 28.
Aethylalkohol 26.
Aethylaether 8. 29.
Aethylaldehyd 59.
Aethylanilin 25.
Aethylgruppe 24.
Aetzkali 33.
Albumin, siehe Eiweiss.
Aldehyde 58.
Alexine 70. 80.
Alkalien, Salze der 113.
Alkalische Erden 33.
Alkohole 26.
Allantoïn 46.
Alloxantin 46.
Allylalkohol 27.
Amarin 44.
Ameisensäure 33.
Amidoacetal 60. 84.
Amidophenol 39. 51.
Amidophenylmercaptan 39.
Ammoniak 43.
Ammoniaksalze 99.
Amylenhydrat 26.
Anaesthetica 29.
Anethol 30.
Anemonin 127.
Anilin 43. 45.
Anilinblau 45.
Anisol 28.
Anissäure 28.
Anthrarobine 106.
Antifebrin 45.
Antinonnin 110.
Antipyrin 92.
Antisepsin 45.
Apoatropin 95.
Apomorphin 95.
Arsenverbindungen 14. 19. 29.
Asparagin 39.
Atropin 87. 90.
Azoverbindungen 48.
Azoimid 112.

B.

Benzaldehyd 49.
Barytsalze 116.
Basen, organische 43. 85.
Benzenylamidoxim 41.
Benzoësäure 28.
Benzol 28. 30.
Benzonitril 55.
Benzylalkohol 27.
Betaïn 94.
Bibrompropionsäuremethylaether 31.
Blausäure 53.
Bleisalze 37.
Blutlaugensalz, siehe Ferrocyankalium.
Brenzcatechin 28.
Brom 15.
Bromaethyl 29.
Brombenzol 30.
Butylalkohol 27.
Butylchloral 29.

C.

Cadmiumsalze 36.
Caesiumsalze 115.
Caffeïn 46. 48. 90.
Cantharidin 128.
Carbaminsäure 101.
Carbazol 48.
Carbolsäure 50.
Carbothialdin 60.
Chinin 87. 91.
Chinolin 43. 48. 98.
Chlor 16.
Chloralhydrat 25. 30.
Chlorbenzol 30.
Chlorkohlenstoff 29.
Chlornatrium 115.
Chloroform 24. 29.
Chloroxoxalaethylin 92.
Chlorsaures Kali 17.
Chlorwasserstoff 32.
Chelidonin 87.
Cholin 94.
Chromsaures Kali 16.
Chrysarobin 106.
Chrysophansäure 107.
Cinchonin 98.
Citronensäure 33.
Cobragift 79.
Cocaïn 87. 93.
Codeïn 97.
Collidin 43.
Coniin 43.
Corydalin 87.
Coriamyrtin 126.
Curare 87.
Cyamelid 55.
Cyan 55.
Cyanamid 46. 102.
Cyankalium 54.
Cyanursäure 55.
Cyanwasserstoff 53.
Cyclamin 126.

D.

Delphinin 87.
Diamid 42.

Diaphtherin 91.
Diastase 77. 81. 84.
Dichlorschwefelaethyl 31.
Dicyandiamidin 46.
Digitalin 126.
Digitonin 126.
Digitoxin 126.
Dimethylresorcin 28.
Diphenyl 48.

E.

Eisensalze 36.
Eiweiss 3. 14. 39. 58. 61.
Eiweisskörper, toxische 68.
Emulsin 77.
Enzyme 68. 76. 84.
Ephedrin 96.
Essigaether 8. 29.
Essigsäure 32.
Eugenol 52.
Euphorin 46.

F.

Ferrocyankalium 54.
Fettsäuren, Salze der 126.
Fluornatrium 63.
Fluorwasserstoff 64.
Formaldehyd 58.
Formazylcarbonsäure 48.
Furfurol 59.
Fugugift 128.

G.

Gallussäure 49. 51.
Gerbstoff (Tannin) 51.
Glucose 113.
Glycerin 6. 27.
Goldsalze 35. 37.
Guajacol 52.
Guanidin 46. 102.
Guanin 47.

H.

Halogene 16.
Harnstoffe 100.
Helleboreïn 126.
Heptylalkohol 27.
Hühnereiweiss 81.
Hydantoin 47.
Hydrobenzamid 44.
Hydrochinon 49.
Hydroxylamin 40.
Hyposulfite 106.
Hypoxanthin 47.

I & J.

Ichthyotoxicum 77.
Immuntoxinproteïne 70.
Invertin 66.
Jod 16.
Jodcyan 55.
Jodverbindungen 108.
Isobutylalkohol 27.
Isomuscarin 94.
Isopropylalkohol 26.

K.

Kaffeïn (Coffeïn) 46. 48. 90.
Kaliumsalze 115.
Kali, chlorsaures 17.
„ nitrobenzoësaures 111.
„ picrinsaures 111.
„ übermangansaures 16.
Kalkwasser 33.
Kakodylsäure 22.
Ketone 25.
Ketoxime 42.
Kieselfluornatrium 64.
Klapperschlangengift 78.
Kobaltsalze 36.
Kochsalz 114.
Kohlenoxyd 103.
Kohlenoxysulfid 30.
Kohlensäure 104.
Kohlenwasserstoffe 23.
Kreatin 47.
Kreosol 52.
Kresole 52.
Kupfersalze 35.

L.

Labferment 69. 77.
Lithiumsalze 115.
Lupetidin 24. 99.

M.

Magnesiumsalze 118.
Malonanilsäure 47.
Mekonsäure 33.
Metaldehyd 59.
Metallsalze 34.
Metaphenylendiamin 45.
Metaphosphorsäure 125.
Metavanadinsäure 125.
Methan 24.
Methoxycoffeïn 28.
Methylal 25.
Methylanilin 25.
Methylalkohol 26.
Methylcarbylamin 53.
Methylchlorid 24.
Methylchloroform 24.
Methylenblau 86.
Methylenjodid 24.
Methylguanidin 102.
Methylmercaptan 31.
Methylsalicylsäure 28.
Methylsulfid 30.
Methylthiophen 31.
Monochlorschwefelaethyl 31
Morphin 87. 89. 97.
Muscarin 94.
Myrosin 77.

N.

Narcotin 91.
Naphtalin 28.
Naphthalincarbonsäure 28.
Naphtylamine, hydrirte 96.
Natriumsalze 114.
Natrium, carbonat 34.
Natron, trichloressigsaures 126.
Natron, schwefligsaures 106.
Neurin 95.
Nickelsalze 36.
Nicotin 87. 89.
Nitrate 62. 110.
Nitrite 62. 108.
Nitroverbindungen 110.
Nitroprussidnatrium 54.

O.

Octylalkohol 27.
Oele, aetherische 29
Oelsaures Natron 126.
Oleandrin 127.
Orcin 52.
Oxalaethylin 92.
Oxalsaure Salze 119.
Oxydimorphin 97.
Oxymorphin 97.
Ozon 15.

P.

Papaverin 91. 98.
Papayotin 84.
Paraldehyd 59.
Paraamidodiphenyl 48.
Paraamidophenol 39.
Paraffine 24.
Paraphenylendiamin 45.
Pepsin 76.
Pepton 81.
Phallin 68. 86.
Phenacetin 47.
Phenacetincarbonsäure 47.
Phenylborsäure 50.
Phenylendiamine 45.
Phenylglycocoll 46.
Phenylharnstoff 101.
Phenylhydrazin 42. 45.
Phenylthioharnstoff 101.

Phenylurethan 46.
Phenol 8. 50.
Phenole 48.
Phloroglucin 49.
Phosphor 14. 18.
Phosphorige Säure 125.
Phosphorsäure 32.
Picrinsäure 110.
Picrotoxin 127.
Piperidin 43. 99.
Piscidin 126.
Platinsalze 38.
Propionitril 55.
Proteïnstoffe, giftige 68.
Protoplasma 3. 8. 13. 23. 39.
Protoveratrin 87.
Pseudoephedrin 96.
Ptomaïne 48.
Putrescin 48.
Pyridin 24. 43. 98.
Pyrodin 45.
Pyrogallol 49.
Pyrophosphorsäure 125.
Pyrovanadinsäure 125.
Pyrrol 44.

Q.

Quassiin 127.
Quecksilberverbindungn. 34

R.

Resorcin 28. 49.
Rhodanwasserstoff 33. 35.
Ricin 76.
Robin 76.
Rosanilin 45.
Rubidiumsalze 115.

S.

Saccharin 52.
Salicylsäure 51.
Salpetrige Säure 61.
Salzbildner 16.
Salzsäure 32.
Saponin 126.
Sarkin 47.
Schlangengifte 78.
Schwefelaethyl 31.
Schwefelkohlenstoff 30.
Schwefelwasserstoff 56.
Schwefelsäure 32.
Schweflige Säure 57.
Selenige Säure 56.
Selensäure 56.
Silbersalze 35.
Smilacin 126.
Solanin 88.
Spinnengift 79.
Stickstoffoxydul 29.
Strophantin 126.
Strychnin 87_89. 98.
Sublimat 34.
Sulfonal 25.
Sumpfgas, siehe Methan.

T.

Tannin 51.
Tellursäure 56.
Terpene 29.
Tetanus-Antitoxin 71.
Tetraaethylammonium-chlorid 93.
Tetrahydrochinolin 43 46. 48.
Tetramethylputrescin 48.
Tetronal 25.
Thallin 92.
Thalliumsalze 37.
Thebaïn 97.
Theobromin 46.
Thialdin 60.
Thioaldehyd 61.
Thiocyansäure 55.
Thioharnstoffe 101.
Thiophen 31.
Thiosulfate 105.
Thymol 52.
Toluidine 44.
Toluylendiamine 45.
Toxalbumine 68. 70.
Triazobenzol (Diazobenzol-imid) 48. 112.
Trichloressigsäure 126.
Trichlorbuttersäure 126.
Trimethylaethylen 24.
Trimethylcarbinol 26.
Trioxybenzole 54.
Trithioaldehyd 61.
Trypsin 84.
Tyrosin 28.

U.

Unterchlorigsaure Salze 15.
Unterschwefligsaures Natron 105.
Uransalze 36.
Urethan 101.

V.

Valeriansaure Salz 126.
Vanadinverbindungen 20.
Veratrin 87.
Veratrol 52.
Vernonin 127.

W.

Wasserstoffsuperoxyd 15.
Weinsäure 32. 34.
Wismuthsalze 36.

X.

Xanthin 46. 48.
Xanthogensäure 29.

Z.

Zinksalze 36.
Zinnsalze 37.

Autoren-Register.

A.

Althofer 15.
Araki 20.
Aronson 58.

B.

Bacchetti 44.
Badt 19.
Baeyer 29 48. 53.
Baldi 46.
Baltus 76.
Bamberger 48. 96.
Bauer 6. 26.
Baumann 25. 39. 46. 49. 51. 55.
Beaumetz 26.
Béchamp 76.
Beck 26.
Behring 35. 73.
Berens 64.
Berg 107.
Berlinerblau 94.
Bernard 103.
Bert 15. 88. 104.
Bertoni 40.
Betelli 51.
Biernacki 27.
Birner 114.
Binz 2. 14. 15. 17. 19. 35. 40. 48. 85. 107. 109. 110. 127.
Blake 37. 115.
Blau 91.
Bodlaender 16. 19. 27. 126.
Boehm 94. 107. 127.
Bokai 59.
Bokorny 7. 16. 30. 36. 39. 44. 59. 62.
Borodin 39.
Botkin 116.
Boutmy 3. 47. 51.
Brewer 5.
Brieger 28. 48. 50. 69. 83.
Brouardel 56.
Brown 93.
Brunner 19.
Bruylants 67. 75.
Buchholz 57.
Buchner 6. 29. 42. 58. 67. 79. 105.
Bunge 55. 115.
Buxton 113.

C.

Cagnoli 110.
Cahn 18.
Cahours 25.
Calmels 53.
Capranica 16.
Cattani 35. 50. 71. 73. 74.
Cazin 50.
Chabrié 57.
Chirone 45. 128.
Christiani 30.
Christmas 70.
Claisen 23.
Clause 94.
Cohn 28. 59.
Colasanti 16.
Coleman 6.
Combenale 55. 110.
Coppola 36. 55. 59. 93.
Curci 38. 116.
Curtius 39. 61. 112.
Cyon 116.
Czerny 113.

D.

Dalché 37.
Danilewsky 89.
Daremberg 79.
Darwin 4. 33. 89.
Demant 88.
Demoor 82.
Dewar 24. 43. 97.
Deutschmann 81.
Detmer 89.
Ditrich 116.
Donath 91.
Drechsel 99.
Dubiquet 55.
Dubois 24. 45.
Duclaux 6.
Duplay 50.
Durdafi 87.
Dutrochet 34.
Dyrmont 32.
Dzierskowski 70.

E.

Eberard 82.
Edinger 87.
Effront 64.
Egeling 54.
Ehrlich 76. 80. 86. 93.
Einhorn 91. 93.
Emmerich 5. 67. 70. 71. 73. 80. 82. 91. 109. 112. 115.
Eraud 70.
Erlenmeyer 33.

F.

Faktor 64.
Faraday 56.
Fayrer 78.
Fermi 69. 81.
Fischer, E., 60. 83, 91.
Filehne 28. 43. 46. 96.
Fränkel 69. 70. 75. 105. 119.
Frankland 56. 62. 103.
Fraser 93.
Freitag 36.
Friedländer 27. 104.
Fröhner 2.

G.

Gamaleia 75.
Gaule 99.
Geppert 53.
Gergens 46. 102.
Giacosa 28. 46. 52. 55.
Gibbs 27. 45. 50. 110.
Ginzberg 44.
Gley 127.
Godard 107.
Goldschmidt 91.
Gottbrecht 100.
Gréhant 54. 100. 104.
Greenwood 89.
Grüttner 128.
Gürber 24. 99.
Gürtler 26.
Guinochet 70.
Gunning 93.

H.

Haegele 39.
Halliburton 71.
Hammerschlag 67.
Hankin 71. 82.
Hantsch 91.
Hare 45. 50.
Hardy 91.
Harnack 2. 54. 116.
Hartig, R., 72. 80.
Hartig, Th., 39. 72.
Harz 110.
Heckel 127.
Heffter 31.
Heidenschild 78.
Henriot 103.
Hermann 1. 3. 53. 103. 126.
Herter 24. 39. 51. 104.
Hesse 91.
Heymann 49. 120.
Hildebrandt 76. 81.
Hilger 90. 127.
His 44.
Hoegyes 108.
Hoelscher 52.
Holschewnikoff 56.
Hoffa 102.
Hofer 41.
Hofmeister 38. 82. 100.
Hoffmann, L., 43.
Hofmann, A. W., 40.
Hollaender 24.
Homolka 128.
Hoppe-Seyler, F., 103, 104.
Hoppe-Seyler, G., 42. 110.
Hogounenq 70.
Husemann 2. 20. 52. 90.

I & J.

Jänike 91.
Jaffé 111.
Jahns 91.
Jaksch 18. 99.
Jersin 70.
Jerosch 35.
Inoko 128.
Jodin 8.
Jolyet 25.
Jumelle 6.
Just 4.

K.

Karplus 110.
Kast 25.
Kendrick 24. 43. 97.
Kiliani 127.
Kimmyser 18.
Kitasato 16. 33. 59. 70. 74. 104.
Klebs 7. 88.
Klemperer 74.
Klingenberg 48.
Knieriem 99.
Knop 21. 28. 37. 55. 57. 101. 108. 111. 147.
Kobert 2. 55. 76. 79. 87. 119.
Koch 50. 120.
Koenigs 43. 49. 91.
Köppen 127.
Kraffts 78.
Kreussler 7.
Krolnikowski 98.
Kronacher 91. 108.
Kruckenberg 88.
Kühne 5. 70. 88.
Küssner 119.

L.

Labbé 15.
Laborde 16. 36.
Lacerda 69.
Ladenburg 91. 96.
Landois 79. 82.
Lange 101.
Lapique 57.
Larmuth 125.
Laurent 62.
Lazaro 45.
Lehmann 56.
Lewin 2. 29. 40. 52.
Liborius 34. 43.
Lieberkühn 61. 87.
Liebermann 106. 125.
Liebig 14.
Liebreich 30.
Limbeck 18.
Linossier 57. 103. 117.
Lucanus 114.
Ludwig 14.
Luerssen 5.
Lusini 60.
Luxinger 94.

M.

Macfadyen 83.
Mairet 110.
Mallèvre 60. 84. 115.
Manasseïn 26. 89.
Marcacci 88.
Marchand 18.
Marfori 52.
Marpmann 41.
Martin 68. 70. 75. 76.
Martini 52.
Massen 36.
Massart 82.
Mathews 23.
Mazzetti 60.
Mayer, H., 126.
Menche 51.
Mering 18. 26. 41. 83.
Merling 92.
Metschnikoff 82.
Meyer, H., 87. 94.
Meyer, L., 103.
Meyer, V., 29. 41.
Mickwitz 117.
Migula 122.
Miquel 5.
Mitchell 68.
Miller, W., 110.
Miura 128.
Molisch 61.
Mosso 76.
Müller 104.
Murset 119.
Munk 8. 26. 126.
Mutschler 127.

N.

Nägeli 5. 8. 14. 23.
Nagai 96.
Nasse 19.
Nef 53.
Nencki 3. 26. 28. 42. 47. 51. 68. 71. 83. 98. 99. 101.
Neumann 19. 116. 125.
Nobbe 21. 36. 114.
Nothnagel 2. 37. 85.
Novi 70.

O.

Obermeyer 42.
Oddo 48.
Ogata 57. 73.
Ohlmüller 15.
Oudin 15.

P.

Paneth 16.
Paschkis 42.
Pawlow 36. 101.
Pechmann 48.
Pellacani 108.
Perles 88.
Pfeffer 16. 26. 29. 39.
Pfeiffer 106. 112.
Pflüger 14. 104.
Pictet 91.
Pinner 91.
Pohl 56.
Preusse 51.
Preyer 54.
Proskauer 69. 74.

Q.

Quinquaud 100.

R.

Rabuteau 22. 63. 93. 119.
Radziejewski 27.
Raimundi 40.
Reck 118.
Regnault 24.
Rieder 82.
Reichert 27. 78. 110.
Rekowski 70.
Richet 8. 35. 36. 103. 115.
Richter 114.
Riedlin 29.
Ringer 113.
Roger 36.
Roos 36.
Rosenbach 4.
Rosenthal 42.
Roser 91.
Rossbach 2. 37. 55. 85.
Roux 24. 70.
Rubner 56.

S.

Salkowski 25.
Salm-Horstmar 63.
Sanarelli 71.
Shapirow 27.
Schimper 122.
Schlagdenhaufen 127.
Schmiedeberg 87. 94. 126.
Schmidt 94. 96.
Schneegans 27.
Schönbein 54.
Scholl 70.
Schröder 6. 50. 54. 88. 97.
Schroff 93.
Schulze, E., 39. 41.
Schulz, H., 15. 19. 83. 92. 125.
Schwerin 24.
Sewall 80.
Sieber 26. 111.
Skraup 91.
Smirnow 111.
Sonntag 15.
Soxhlet 69.
Späth 5.
Spiegel 128.
Springfeld 77.
Stahlschmidt 93.
Stern 32. 96.
Stillmark 76.
Stokvis 18.
Stolnikow 28. 49. 97.
Stubenrauch 108.

T.

Tafel 91.
Tahara 128.
Takahashi 128.
Takesaki 128.
Tanigutti 59
Tappeiner 31. 63.
Taylor 1.
Testa 128.
Thierfelder 26.
Thorpe 125.
Thomson 64.
Tizzoni 35. 50. 71. 73. 74.
Traube 104.
Tria 71.
Trillat 58.
Trudeau 64.
Tsuboi 71. 73. 109.
Tutton 125.

U.

Ubaldi 46. 101.
Ummethun 50.
Uschinsky 56. 70.

V.

Vennemann 75.
Vignon 45.
Ville 100.
Villejean 37.
Viquerat 35. 64.
Voit 40.

W.

Wadell 75.
Walter 32.
Ward 78.
Warden 75. 78.
Wassermann 69. 74.
Watts 87.
Wegener 19.
Weyl 16. 59. 111.
Wiesner 17.
Wislicenus 112.
Wolf 118.
Wolfenden 76.
Wooldridge 74.
Woroschilsky 36.

Z.

Zeni 51.
Ziegler 91.

Druck von Seitz & Schauer, München, Buttermelcherstrasse 16.

JUN 5 1894
SEP 14 1894
OCT 21 1896

Chem 1168.93
Ein naturliches System der Gift-Wi
Cabot Science 003394457
3 2044 091 932 152